(9日本国特許庁

公開特許公報

⊕特許出願公開 2753—87390

①Int. Cl.² C 07 D 487/04 A 61 K 31/40 // (C 07 D 487/04 C 07 D 205/00 C 07 D 209/00) ❸公開 昭和53年(1978)8月1日

発明の数 12 審査請求 未請求

(全90 頁)

ᡚ1-カルバー2-ペネム-3-カルボン酸

②特 願 昭52—138454

②出 願 昭52(1977)11月19日

優先権主張 ②1976年11月19日③アメリカ国 (US)③743363

識別記号

ADZ

②発 明 者 ロヴジ・ダデイ・カマ

アメリカ合衆国ニユージヤーシ イ・エジソン・エヴアグリーン ・ロード170-6ビー

同 バートン・グラント・クリステ ンセン アメリカ合衆国ニユージヤーシ イ・メチユチエン・イースト・ ラフアイエツト・ストリート35 0ビルデイング10アパートメン ト1エー

⑪出願人メルク・エンド・カムパニー・インコーポレーテッドアメリカ合衆国ニユージヤーシイ・ローウエイ・イースト・リンカーン・アヴエニュー126

・例代 理 人 弁理士 岡部正夫 外2名・最終頁に続く

型

明 細 書

1.発明の名称

1 - カルバ - 2 - ペネム - 3 - カルボン酸 2.特許請求の範囲

5 1 構造式

10

15

20

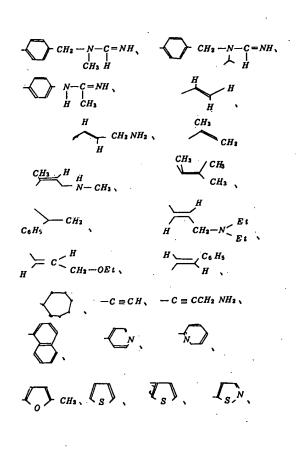
ルケニル及びアルアルキニル、複条環式機 造がモノーまたはジー環式であり、 4 ~10 個の原子を有しそしてそれらの原子の1ま たはそれ以上が、酸素、硫黄及び窒素から 選択されたものでありそしてアルキル部分 が1~3個の炭素原子を有しているヘテロ アリール、ヘテロアルアルキル、ヘテロシ クリル及びヘテロシクリルアルキルからな る群から選択されたものである。前述した 基に関する置換分はアミノ、ヒドロキシル、 1~6個の炭素原子のアルコキシル、メル カプト、1~6個の炭素原子のアルキルチ オ、スルフアモイル、アミジノ、グアニジ ノ、ニトロ、塩素、臭素、弗素、シアノ及 びカルボキシルからなる群から選択された ものである。但し、RiまたはRiの1つが水 素でありそして他が1 ⁻ヒドロキシエチル である場合は、 R⁸は水索でない。〕の化合 物及びその医薬的に使用し得る塩、エステ ル及びアミド誘導体。

3 構造式 OH (CH₂) nNH₂

15

(式中、nは1~4から選択された整数である)を有する特許請求の範囲第2項記載の化合物。

20 4 R¹が水素でありそして R²が水素、



からなる群から選択されたものである特許 請求の範囲第1項記載の化合物。

- 5 R²が H で あり そして P³が H で ある 特許 特求の 範囲 第 4 項 記載の 化 合物。
- 6 R²が CH₃ OH₇でありそして R²が H である特 許請求の範囲第 4 項記載の化合物。

10

15

- 7 R²が CH₃ OHでありそして R³が H である特 許請求の範囲第 4 項記載の化合物。
- 8 R²が CH₂ OH でありそして R²が CH₂CH₂ CH₂ NH₂ である特許請求の範囲第4項記載の化合物。
- 9 R²が CF₃ CH でありそして R²が H で - ある特許請求の範囲第 4 項記載の化合物。
- 10 R⁹が C₆H₅ CH₂ CH₂ でありそして R⁸が Hで HOH ある特許請求の範囲第 4 項配載の化合物。
- 20 11 R²が CH₃ Oでありそして R⁸が H. である特

特別 昭53一 87390 (3) 許精求の範囲第4項記載の化合物。

- 12 R²が CH₃ OHでありそして R³が -- CH₂ -- CH₂ COON₆ である特許請求の範囲第 4 項記載の化合物。
- 14 R²が CH₃ OH でありそして R⁵が NH₂ H である特許請求の範囲第4項記載の化合物。
- 15 R² が CH₃ OH でありそして R³ が NH C^{*} H である時許額求の範囲 第 4 項記載の化合物。
- 17 R²が H でありそして R⁸が OCH₃ である 特許 請求の 範囲 第 4 項 記 収 の 化 合 物。

 18 R²が T で ありそして R⁸が で あ
- 18 R^2 が H でありそして R^2 が である特許請求の範囲第 4 項記載の化合物。 CH_3 OH H でありそして R^3 が H でありそして R^3 が

- 20 R² n^{CH₃} OH でありそして R³ n CH₂ OH である特許請求の範囲第 4 項記載の化合物。
- 21 R^2 n H でありそして R^8 n H でありそして R^8 n H である特許請求の範囲第4項記載の化合物。
- - 23 R²が CH₃ OH でありそして R³が CH₂-NH₂ である特許請求の範囲第4項記載の化合物。
- 10 24 R²が CH₃ OH でありそして R³が H CH₂ K C < CH₃ である 特許 請求の範囲 第 4.項 記載の化合物。
 - # 4.項記載の化合物。

 25 R²が CH₃ OH でありそして k²が H

 C-OCH₂-CH₂-NH₂ である特許請求の

範囲第4項記載の化合物。

26 R²が CH₂ OH でありそして R²が O H C-NH-CH₂ CH₂ NH₂である特許請求の範囲 第 4 項記載の化合物。

- 28 R²が CH₃ H でありそして R³が CH₂-N=C-NH₂ である特許請求の範囲 第 4 項配載の化合物。
- 29 Rⁿが CH₃ H でありそして Rⁿが H CH₃ NH₃ である特許請求の範囲第 4 項記載の化合物。
- R^2 か CH_3 H でありそして R^3 が CH_3 H である特許請求の範囲

第4項記載の化合物。

- H CH₂ - N C_{Et} である将許請求の範囲 第 4 項記載の化合物。
- 33 R² が CH₃ H でありそして R³ が O CH₃ である特許請求の範囲第 4 項記載の化合物。

- R^2 が $\stackrel{CH_1}{\sim}$ H でありそして R^2 が $\sqrt[K]{S}$ である特許請求の範囲第4項記載の化合物。
- 35 $R^2 h^{i} \stackrel{CH_3}{\times} \stackrel{H}{OH} \tau b b + t t R^3 h^{i} \int_{N^i} N$
- 5 である特許請求の範囲第 4 項記載の化合物。
 - 36 $R^2 n^{1} \xrightarrow{CH_3} {}^{OH}_H \tau$ b $n \in \mathbb{C} \times \mathbb{R}^2 n^{1} \xrightarrow{N} {}^{N-CH_3}_{N,s^N}$

である特許請求の範囲第4項記載の化合物。

37 R²が - CH₂ OH でありそして R²が CH₂ - N < CH₃ である特許請求の範囲

10

15

10

- 38 R²が CH₂OH でありそして R³が **CH₂OH** である特許請求の範囲第 4 項記載の化合物。
- 39 R²が CH₂ OH でありそして R³が COONe である特許請求の範囲第 4 項記載の化合物。
- 40 R²が CH₂ OH でありそして R³が CH₂NH₂ である特許請求の範囲第 4 項記載の化合物。
- 41 R²が CH₂ OH でありそして R³が CH₂N-C < CH₃ である特許請求の範囲 第 4 項記載の化合物。

.

項記載の化合物。

- CH₃ NH₂ でありそして R³が OCH₃ である特許請求の範囲第 4 項記載の化合物。
 - 51 R²が × でありそして R³が ← CH₂OH である特許請求の範囲第 4 項記載の化合物。
- 52 R²が NH2 でありそして R³が **COOH** である特許請求の範囲第 4 項記載の化合物。
- 53 R²が H でありそして R⁸が H でありそして R⁸が CH₂ NH₂ である特許請求の範囲第 4 項記載の化合物。
- 54 R²が CH₃ NH₃ でありそして R³が CH₄ H である特許請求の範囲第 4 項記載の化合物。
 - 55 R^2 が $\overset{CH_3}{\times}$ $\overset{NH_2}{\times}$ でありそして R^8 が $\overset{C}{\times}$ CH_3 である特許請求の範囲第 4 項記載の化合物。 CH_3 NH_2 でありそして R^8 が $\overset{N}{\times}$ H
- 20 である特許請求の範囲第4項記載の化合物。

- 2 R²が -- CH₂ OH でありそして P³が -- CH₂--N= C-NH₂ である特許請求の範囲 H 第4項記載の化合物。
- 43 R²が -CH₂ OH でありそして R³が
 CH₃ H
 てある特許請求の範囲第 4
 項記載の化合物。
- 44 R²が -CH₂ OH でありそして R³が CH₃ H H N CH₃ である特許請求の範囲 第 4 須記載の化合物。
- 45 R²が − CH₂ OH であり R⁸が − C □ C − CH₂ CH₂ である特許請求の範囲第 4 項記載の化合物。
- 46 R²が CH₂ OH でありそして R³が N である特許請求の範囲第 4 項配 載の化合物。
- 47 R² が CH₂ OH でありそして R³ が N N である特許請求の範囲第 4 項記載の化台物。
- 48 R²が CH₂ OH でありそして R²が CH₃ CH₃ である特許請求の範囲第 4 項記載の化合物。

57 R⁹がCH₃ NH₂ でありそして R⁸が メ_H

CH₂ N — N である特許請求の範囲選4
↓ N - N
項記載の化合物。

- OH

 OH

 CH2-N CH3 CH2 CH2-C-H でありそして#が

 CH2-N CH3 である特許請求の範囲

 第 4 項記載の化合物。
- 59 R²が C₆H₅CH₂CH₂-C-H でありそして R³が CH₂OH である特許請求の範囲第 第4項記載の化合物。
- 60 R²が C₆H₅CH₂CH₂-C H でありそして R³が COONa である特許請求の範囲第 4 項記載の化合物。
- 61 R²が C₆H₅CH₂CH₂-C-H でありそして R⁵が CH₂-NH₂ である特許請求の範囲第 4 項記載の化合物。

"特別 昭53一 87390 (5)

62 R^2 が C_8H_5 $CH_2CH_2-C \stackrel{\smile}{\leftarrow} H$ でありそして R^3 が $CH_2-N=C \stackrel{\smile}{\leftarrow} H$ である 特許 積 求 の 範 囲 第 4 項 記載 の 化 合 物 。

OH
63 R³が C₆H₅CH₂CH₂-C-H でありそして R²が |
である特許請求の範囲第 4 項記載の化合物。

66 R²が C₆ H₅ CH- CH₂- C-H でありそして R²が COON₆

→ OCHs である特許請求の範囲第 4 ○ 項記載の化合物。 67 R²が C₆H₅CH-CH₂-C-H でありそして R²が | COON₆

CH₂ N < CH₃ である時許請求の範囲 第4項記載の化合物。

→ CH₂ − NH₂ である特許請求の範囲 第4項記載の化合物。

OH
69 R²が C₆H₅ CH - CH₂-C-H でありそして R⁸が COONa

である特許請求の範囲 $CH_2-N < CH_3$ CH_3 第 4 項記載の化合物。

OH
70 R²が C₆H₅CH-CH₂-C-H でありそして R³が COONa
CH₃ H である特許請求の範囲 NH₂ 第 4 項記載の化合物。

71 R²が C₆H₅CH—CH₂—C[']H でありそして R⁸が | | | | COONa

OH
72 R²が C₆H₅CH−CH₂−C H でありそして R³が COONa

《N である特許請求の範囲第4項形 敏の化合物。

73 R²が C₀H₅CH-CH₂-C-H でありそして R⁵が | COONa

N である特許請求の範囲第4項 に載の化合物。

CH: 17 20 記載の化合物。

15

75 R²が C₆H₅CH-CH₂-C-H でありそして R⁴が CH₃ COON₆ N である特許請求の範囲第4

76 $R^2 n^2 CH_3 - CH_2 - C - H$ C > 0H C >

77 R^{3} $CH_{3}-CH_{2}-C=0H$ C=0H C=0

である特許請求の範囲第4項記 CH₂OH 載の化合物。

である特許請求の範囲第4項記 COONa 戦の化合物。

79 R2か CH3ーCH3ーCーH でありそして R[®]が

第 4 項記載の化合物。

OH
80 R⁹が CH₃ - CH₂ - C - H でありそして R³が

CH₃ - N = C - NH である特許請求の範囲

第 4 項記載の化合物。

81 R²が CH₃ - CH₂ - C - H でありそして R³が CH₃ H NH₂ である特許請求の範囲第 4 項記載の化合物。

84 R²が CH₃-CH₂-C-H でありそして R³が CH₃-N-N である特許請求の範囲第4項配載の化合物。

1

92 R⁹が CF₃ CH(OH)— でありそして R³が **し**の
である特許請求の範囲第 4 項記載 の 化 合物。

94 $\stackrel{\mathcal{R}}{\underset{O}{\longrightarrow}} NH$

(式中、 R は容易に除去できる保護基である。)の化合物をグリオキンレートエステル(エステル部分は医薬的に使用し得るエステル部分または容易に除去できる閉鎖基 R'である。)で処理せしめて構造式

$$\begin{array}{c|c}
R^1 & R^2 & R^8 & OR \\
\hline
O & N & OH \\
\hline
C - OR'
\end{array}$$

を有する化合物を得、次いでハロゲン化せ しめて構造式 85 R²が CH₃ - CH - であり R³が - CH₂NH₂である特許請求の範囲第 4 項記載の化合物。

86 R²が CF₃ CH(OH)—でありそして R⁸がフエニ ルである特許請求の範囲第 4 項記載の化合 物。

87 R²が CF₃ CH(OH)— でありそして R³が CH₂ NH₂ である特許請求の範囲第 4 項配載の化合物。

68 R²が CF₃ CH(OH) でありそして R³が
 CH₂ COOH である特許 京の範囲第 4
 項配載の化合物。

89. R²が CP₃ CH(OH)— でありそして R³が CH₃ OH である特許請求の範囲第 4 項記載の化合物。

90 R²が CF₃ CH(OH)— でありそして R³が H NH₂ である特許請求の範囲第4項記載の化合物。

91 R²が CF₈ CH(OH)— でありそして R³が である特許請求の範囲第 4 項記 載の化合物。

$$R^{1} \xrightarrow{R^{2}} OR$$

$$C - OR'$$

(式中 X は ハロゲンである。)を有する化 合物を得、次でトリフエニルフオスフイン 及びおだやかな水性加水分解で処理せしめて

$$R^{1} \xrightarrow{R^{2}} OH$$

$$O \xrightarrow{P(\phi)_{3}} C - OR'$$

を得、次で酸化剤で処理した後に閉環せしめることを特徴とする特許請求の範囲第1項記載の化合物の製法。

95
$$\Re$$

$$R^{1} \xrightarrow{R^{2}} \stackrel{R^{3}}{\underset{\bigcirc}{\bigcap}} C = 0$$

$$C = 0$$

$$C = 0$$

$$C = 0$$

(式中、 ø はフェニルである。 R は医薬的 に使用し得るエステル部分または容易に除去できる閉鎖基である)の化合物を閉鎖することを特徴とする特許請求の範囲第1項

10

15

10

15

20

記載の化合物の製法。

(式中、 RI 及び R® は特許 請求の が R"は それ である。 R® 及び N"は それ である。 R® 及び い 6~1 0 6 を されたた 及いい 6~1 1 6 6 で となって アルールルキール の 炭素原子を有する R P アルキール 強 ステを有する。 R"上の が 分分 るの アルキール 強 ステンシャー の で ままます アルコキシルに 使用 る の まれた テル の また は 容易に 除 去である。) を 有する 化合物。

れに対する医薬担体からなら抗生医薬組成物。

102 構造式

10

15

20

10

20

$$R^{1} \xrightarrow{R^{2}} NH$$

(式中、 R¹、 R²及び R²は 特許請求の範囲第 1項に説明した通りである。)を有する化 合物。

103 構造式

(式中、 R はそれぞれ水索または保護基から選択されたものである。)を有する化合物。

15 104 構造式

(式中 R は H またはアセチルである。)を 有する特許請求の範囲第103項記載の化 98 =

$$R^1 \xrightarrow{R^2} O X \\ O P(R'')_2$$

$$CO_2 R'$$

(式中 X はハロゲンである。)の化合物を置換分 RPを与えるように計算されたメルカプタン試薬 RPS H で処理することを特徴とする特許財政の範囲第96項記載の化合物の製法。

99 特許請求の範囲第96項記載の化合物を置換分 R³を与えるように計算された有機金属 試薬で処理することを特徴とする式

$$R^1 \xrightarrow{R^2} O \xrightarrow{R^3} CO_1 R'$$

の化合物を製造する方法。

100 特許請求の範囲第1項記載の化合物及び それに対する医薬担体からながを医薬組成物。 101 単位使用形態にある特許請求の範囲第1

項記載の化合物の治療的に有効な量及びそ

105 按法式

を有する適当に保護された中間体をアルキ ル化することを特徴とする構造式

$$R^1$$
 N
 R^3
 OR

を有する特許請求の範囲第102項記載の 化合物の製法。

106 式

を有する化合物を基 RPを確立するように計算されたアルキル化剤で処理することを特徴とする構造式

$$R^{1}$$
 N
 R^{2}
 N
 R^{3}
 R

を有する特許請求の範囲第103項記載の 化合物の製法。

3.発明の詳細な説明

本発明は1-カルバ-2・ペネム-3-カルボン酸及びその6- 置換、6,6-ジ 直換及び2- 置換勝導体に関するものである。 とれらの化合物は、抗生物質として有用でありそして次の一般構造式(j)によつて示すことができる。

$$R^{1} \xrightarrow{6} 1 \qquad R^{8} \qquad (1)$$

10 式中、 R¹、 R²及び R³は、それぞれ水索、置 換された及び置換されないアルキル、アルケ ニル、アルキニル、シクロアルキル、シクロ アルキルアルキル、アルキルシクロアルキル、 アリール、アルアルキル、

15 アルアルケニル、アルアルキニル、ヘテロア リール、ヘテロアルアルキル、ヘテロシクリ ル及びヘテロシクリルアルキルからなる群か ら選択されたものである。上述した基に関す る置換分は、アミノ、ヒドロキシ、アルコキ シル、メルカプト、アルキルチオ、アリール

> であるという不利点を有している。従つて、 新規な抗性物質に対する研究がつづけられて いる。

本発明の目的は、動物及び人間治療及び生命ない系に有用である。これが現在である。これが表別である。これが表別である。これが表別である。これが表別である。これが大人のようなが、シストレーンをは、シューンをは、カーのである。

10

15

本発明の化合物(I)は、次の図式によつて有 20 利に製造される。 チオ、スルフアモイル、アミジノ、グアニジノ、ニトロ、塩素、臭素、弗素、シアノ及びカルボキシからなる群から選択されたものである。上述した複素様式部分中の異種原子は、酸素、窒素及び硫黄からなる群から選択されたものである。

本発明は、また、前記構造式(J)によつて示される本発明の化合物の医薬的に使用しりる塩、エステル及びアミド誘導体に関するものである。

本発明は、また、このような化合物(f)を製造する方法、このような化合物を含有する医薬組成物及び抗菌作用が必要であるときにこのような化合物及び組成物を投与することからなる治療法に関するものである。

新規な抗生物質が、なお要求されている。 不幸にして、連続した広範囲な規模の使用は 選択的に病原菌の抵抗性菌株を生するために、 抗生物質の静的有効性はない。更に、既知の 抗生物質は或る型の数生物に対してのみ有効

$$R^{1} \xrightarrow{R^{2}} OR + CH$$

$$C - OR'$$

$$(1)$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{2}} OR$$

$$O + CH$$

$$C - OR'$$

$$(2) O + CH$$

$$C - OR'$$

$$(3) CH$$

$$C - OR'$$

$$C + CH$$

$$C - OR'$$

$$C - OR'$$

$$C + CH$$

$$C - OR'$$

$$C + CH$$

$$C - CH$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{2}} OH$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O - R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$C - O R'$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{3}$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{4}$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)_{5}$$

$$O \longrightarrow N \odot P(\phi)$$

成させる。反応(1)→(2)は、有利には、約25 で乃至遺流温度で2~10時間ベンゼン、トルエン、キシレンなどのような密剤中ででが、実施で割に関しては特に制限はな反応が、密剤は反応剤を溶解して不活性であるとでが、必な公ののが、ではまたは実質的にで反応(2)→(3)は、で必な公ののが、適当な試薬は、SOC4、

10

15

20

前記反応図式において、適当に置換された アゼチジノン(1)をベンジルグリオキザレート のようなグリオキザレートエステルと反応せ しめて相当する1 - (ベンジルオキシカルボ ニルヒドロキシメチル)アゼチジノン(2)を形

3

通の方法によつて単離する。中間体(4)は、ジ メチルフオルムアミド(DMF)、ジメチル スルフオキシド(DMSO)、THF、ジメト キシエタン(DME)などのような溶剤中に おいて(3) をフオスフイン 例えば トリフエニル **っォスワイン、トリブチルフオスフイン、ト** リエチルフオスフイン、トリス‐(2 ‐シア ノエチル)フオスフインなどの 1 ~ 1.5 当量 で処理するととによつて、(3)から製造される。 普通、反応は、・20乃至25℃の温度で 0.5~2時間 窒素雰囲気下で行われる。反応(4) - (5) は、加水分解または水素添加分解のよう な普通の公知の脱閉鎖方法によつて達成し得 る。脱閉鎖(4)→(5)に対する特に有利な手段は、 ナトリウムメトキシドなどのような相当する アルカリ金属アルコキシド 0.1 ~ 1.4 当量の 存在下において (4)をメタノール、エタノール などのような低級アルカノール中で処理する ととからなるアルコール分解方法による。普 通、反応は、0~25℃の温度で0.5~2時

²⁰⁷特明 昭53— 87390 (10)

間行われる。閉環反応(5)→(7)は、オキソ中間 体(6)を経て進行するそして(5)をジメチルスル フオキシド(DMSO)及び酢酸無水物(AC2O) の1:1混合物のような酸化系で処理すると とによつて達成される。他の酸化系は、例え ば DMSO 中のシクロヘキシルカルボジイミド 及び CH2 C42 中の CrO3・2 (ビリジン)を包含 する。普通、閉環工程(5)→(7)は、前述した酸 化系 (DMSO/AC2 O) 中で約0~100℃の 温度で 0.25~24時間行われるまたはベン ゼン、トルエン、ジオキサン、キシレンまた は D M F の よ う な 溶 剤 中 で 1 0 0 ~ 1 6 0 ℃ (オキソ化合物(6)の単離後)で加熱すること によつて行われる。カルボキシル脱閉鎖工程 (7)→(8)は適当な R/基の加水分解、水素添加ま たは光分解のような多数の公知の方法によつ て達成される。脱閉鎖用の適当な水素添加触 媒は、白金金属及びその酸化物例えば炭素上 の白金などを包含する。水素添加用の適当な 溶剤は、メタノール、ジオキサン/ H2 0、エタ

10

15

20

10

15

20

ノール/ Ha Oなどを包含しそして 1 ~ 5 0 気 EのE 力の水素下で行われる。水素添加は、 普通、重炭酸ナトリウムなどのような緑和な 塩基の任意の存在下において約 2 5 ℃の温度 で 5 分乃至 4 時間行われる。

. .

に使用し得るエステル及びアミド並びにその 製法に関する1976年10月18日付出願 の米国特許出顧第733,651号の方法によつて 式(I)の遊離酸から製造することができる。従 つて、このような医薬的に使用し得る形態及 びその製造手段に関する説明に対しては、前 述した特許出顧を参照として本明細書中に入 れる。

置換されたアゼチジノン(1) は同時出願の米国特許出願第 743,370 号に説明されている。該特許出願を(1) 及びその製法に関する説明のために参照として本明細書中に入れる。次の図式は、この出発物質(1)の合成を要約するものである。

(1)の製造

$$OH \longrightarrow OCCH_{3}$$

$$OH \longrightarrow O \longrightarrow NH$$

$$O \longrightarrow NH$$

(1)

(11)

(1)の製造する前記図式において、4 - (2 - アセトキシピニル) アゼチジン・2 - オン (3)は、窒素雰囲気下約-30℃~0℃の温度 で無水ジメチルエーテルのような溶剤中にお いてクロロスルフオニルイソシヤネート及び 1 - アセトキシブタジエンのようなアシルオ キシブタジエンを反応せしめることによつて 製造される。反応中間体(2)は加水分解によつ て(3)に変換される。 4 - (2-アセトキシエ チル) - 2 - アゼチジノン(4)を与える(3)の還 元は、0~25℃の温度でエタノール、酢酸 エチルなどのような溶剤中において1~20 気圧の水素圧下で白金、パラジウム及びそれ らの酸化物のような触媒の存在下で 5~~1 時間水素添加するように普通の手段によつて 行われる。4‐(2‐ヒドロキシエチル)‐ 2-アゼチジノン(5)は、加水分解によつて(4) から得られる。8-オキソ-2,2-ジメチ ル・3 - オキサ・1 - アザビシクロ〔4, 2, 0〕 オクタン(6)は、0~40℃の温度で塩化メチ

15

20

10

15

レンのような溶剤中において三弗化硼素エー テレートのような触媒の存在下で1~40分 2 , 2 - ジメトキシプロパンで(5)を処理する ことによつて得られる。とのようにする代り ιτ、 (5) を 三 弗 化 硼 素 エー テ レー ト 及 ぴ ト リ メ チルオルトフオルメートで処理して8-オキ ソ-2-メトキシ-3-オキサ-1-アザビ シクロ[4,2,0] オクタンを与えることがで きる。この化合物を(6)→(7)または(8)の方法に 従つてモノーまたはジアルキル化することが できる。(6)のアルキル化は(7)を与える。普通、 (6)を--80℃~0℃の温度でテトラヒドロフ ラン(THF)、エーテル、ジメトキシエタ ンなどのような溶剤中においてリチウムジイ ソプロピルアミド、水素化ナトリウム、フエ ニルリチウムまたはプチルリチウムなどのよ りな強塩基で処理し、その後 R¹ X (R¹は前述 した通りである。 X は塩素または臭素である。) のアルキル化剤(アルキル化剤は、 Ri-トシ レート、 12- メシレートまたはアセトアルデ

嘭

ヒドなどのようなアルデヒドまたはケトンで あつてもよい。)を加えてモノアルキル化合 合物(7)を与える。必要ならば、アルキル化方 法(6)→(7)を反復することによつてジアルキル 化化合物(8)を(7)から得ることができる。化合 物(9)は、酸加水分解によつて(7)または(8)から 得られる。約0~25℃の温度で DMSO、ピリ ジン、アセトニトリル、塩化メチレンなどの ような溶剤中において 0.5 ~ 1 2 時間 DMSO - 酢酸無水物、ビリジン・CrOs、シクロヘキ シルカルポジイミド/ DMSO などのような酸 化剤で(9)を酸化して(10)を与え、このものを グリニヤール試薬 R®MgX(R®は前述した通り である。xはハロゲンである。)で処理して (11)を与える。普通、アルキル化反応 (10)→ (11) はエーテル、THF、ベンゼンなどのよ うな溶剤中で約一780~250の温度で約 0.5~24時間行われる。

所望の閉鎖化合物(1)は、 CH2CL2、CHCLa、 T H F などのような溶剤中において約 — 2 0 ~25℃の温度で約05~4時間塩化アセチル、 嬢酸酢酸無水物、トリフルオロ酢酸無水物 などのようなアシル化剤で (11)を処理するととによつて得られる。出発物質(1)は本発明の方法によつて本発明の化合物を製造する後の反応のために単離することができる。

 R^3 の導入 $\{(9) \rightarrow (10) \rightarrow (11)\}$ において、環 窒素は容易に除去できる閉鎖基 R''によつて保 護するととができる。

$$R^1$$
 NR''
 NR''

式中 R"はアシルまたはトリ有機シリル例えばトリメチルシリル、 ι - ブチルジメチルシリル、 ι - ブチルジメチルシリル、トリフルオロアセチル、フオルミルなどである。 R"の除去は、公知の方法によつて加水分解によつて行い(11)[またはN - 閉鎖(1)から(1)]を得ることができる。

出発物質(1)は、また、次の図式によつて製造することができる。

記号はすべて前述した通りである。

反応(5)→(5a) は、P-トルエンスルフオン酸、過塩素酸などの存在下においてP-ジオキサン、ベンゼンなどのような溶剤中において約0~30℃の温度で(5)を2,3-ジヒドロピランで処理することによつて達成される。中間体(5a)は、単離して前述した反応(6)→(7)→(8)に類似した方法によつてアルキル化して(7a)及び(8a)を得ることができる。中間体(9)はおだやかな酸加水分解によつて

るととができる。

5

10

15

20

15

20

$$R^{1} \xrightarrow{Q} OH$$

$$R^{1} \xrightarrow{Q} P(\phi)_{3}$$

$$(5) COOR'$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{2}} O SR^{0}$$

$$R^{1} \xrightarrow{Q} N \odot \oplus_{P(\phi)_{3}} O SR^{0}$$

$$R^{1} \xrightarrow{R^{2}} O SR^{0}$$

$$(7') COOR'$$

$$R^{2} \xrightarrow{R^{2}} O SR^{0}$$

$$(8') COOR'$$

$$(8') COOR'$$

$$(6) COOR'$$

上記図式において、化合物(5)は 25が水素である以外は最初に説明した反応図式に示したものと同じである。 この化合物(5)を酸化して(6')を得る。アセトン、水性アHF、水性ジオキサンなどのような溶剤中において0~25℃の温度範囲で10分~24時間ジョー

特別 昭53— 87390(12) (7a)または(8a)から得られる。

最後に、中間体(9)は次の反応によつて分子 内アンル化(internal acylation) により 前述した図式の後の反応に対して有利に製造 し得るというととを知らればならない。

式中、 R は アシルである。 R⁰C-- は R である。 R⁰は例えば低級アルキル、 アシルなどである。 普通、 前配反応は、 リチウムジイソプロビルアミド、水素化ナトリウム、 水素化カリウムなどのような強塩 あ 1 ~ 2 当量の存在下においてテトラヒドロフラン、 エーテル、 ジメトキシエタンなどのような溶剤中において - 7 8 ~ 2 5 ℃の温度で 0.5 ~ 2 4 時間行われる。

(j)の全合成において2-置換分 R³を確立する他の方法は、次の反応図式によつて説明す

15

ンズ試薬、 KMnO4、Ag2 O などのような種々な 酸化系を使用して実施することができる。酸 化(5)→(6′)の好適な条件はアセトンなどのよ うな溶剤中において0~25℃の温度で10 分~ 0.5 時間(5)をジョーンズ 試薬で処理する ことからなる。(6)の塩素化は(7)を与える。 普通、塩紫化は、 CH2 CL2、THF、E12 O、CHCL3、 Co Ho などのような溶剤中において-20~ 25℃の温度で1/2~24時間(6')を塩化オ キザリル、 SOC4、POC4 などのような塩素化 剤で処理するととによつて達成される。CH2CL2、 Et2 O、THF、CoHoなどのような溶剤中において 0~25℃の温度で0.5~3時間(7)をフエ ニルメルカプタン、ブチルメルカプタン、エ チルメルカプタン、P‐ニトロフエニルメル カプタンなどのようなメルカプタン RºS H で 処理して(8')を得る。とのよりにする代りに、 (7') を直接(6)それから(7)及び(8)に変換すると とができる。(6)への(8') または(7')の変換は、 ジエチルエーテル、テトラヒドロフランなど

特別 昭53- 87390 (13)

のような溶剤中において一78~25℃の温度で10分~2時間 (R®)2 CuLi または (R®)2 CuMgX (R®)2 CuLi または (R®)2 CuMgX (知られて いる。」で処理することによつて達成される。 前述した化合物 (6) は最初に示した全反応図式における化合物 (6) と同一であること むび に (6) - (7)→(8) (1) の変換は前述した通りであること は理解されるであろう。
本発明の一般的説明 (1) において、置換分 R®、

本発明の一般的説明(J)において、置換分配、 で表びでは、水素、置換された及び置換されない直鎖状及び有枝鎖状の1~10 個の炭素原子を有するでルキル、2~10 個の炭素原子を有するアルケニル及びアルキニル、3~6個の炭素原子を有するシクロアルキル部分が1~6個の炭素原子を有するシクロアルキルの炭素原子を有するシクロアルキルアルキル、アルキル部分が1~6個の炭素原子を有するシクロアルキルの炭素原子を有してシクロアルキル部分が3~6個の炭

10

. 15

20

10

15

20

衆原子を有するアルキルシクロアルキル、フ エニル及びナフチルのようなアリール、ペン ジル、フエネチルなどのようなアルアルキル、 異種原子の1個またはそれ以上が酸素、窒素 または硫黄から選択されたものである 5~10 個の環原子を有するモノー及びジ環状構造を 有するヘテロシクリル(飽和及び不飽和)例 えばチオフエン、イミダソリル、テトラソリ ル及びフリルなど、上述したヘテロシクリル 部分を有しそしてアルキル部分が1~10個 の炭素原子を有するヘテロシクリルアルキル からなる群から選択されたものである。前述 した基に関する置換分は、アミノ、ヒドロキ シル、シアノ、カルボキシル、ニトロ、塩素、 臭素、弗素、1~6個の炭素原子を有する低 級アルコキシ、メルカプト、トリフルオロメ チルのような過ハロ低級アルキル、低級アル キルチオ、グアニジノ、アミジノ、スルファ モイル及びN-置換されたスルフアモイル、 アミジノ及びグアニジノ〔N-置換分は1~

特に好適な級の化合物は、R1、RB及びRBが すべて水素である化合物並びに Riまたは Rsが 水素であり、R3が置換された及び置換されな い1~6個の炭素原子を有する低級アルキル、 2~6個の炭素原子を有するアルケニル及び フエニルからなる群から選択されたものであ りそして R¹が α - 置換アルキル (α - 置換分 はヒドロキシル、アミノまたはメルカプトで ある。アルキル部分は直鎖状または有枝鎖状 でそして1~6個の炭素原子を有す。)であ る化合物である。前述した好適な基に関する 置換分はヒドロキシル、アミノ、アミジノ、 グアニジノ、フエニル、メルカプト、カルボ キシル、トリフルオロメチル、低級アルキル チオ及び低級アルコキシル(低級アルキルチ オ及び低級アルコキシルのアルキル部分は1 ~6個の炭素原子を有す。)からなる群から

選択されたものである。

保護巷として使用される好適なエステルは、 R'がベンジル、 P - ニトロベンジル、 O - ニトロベンジル、 C - ブチル、 ブロモー t - ブチル、 t - ブチル・ジメチルシリル、トリクロロエチルである化合物 または R'がピバリルオキシメチル、 アリル、 メタクリル、 (2 - メチルチオ) - エチルまたは 3 - ブテン・1 - イルを示す化合物 てある。

本発明の生成物(I)は、無機及び有機塩基と 広範囲な種々な薬理学的に使用し得る塩を形成ある。これらは、例えば、アルカリ金属水酸化物、炭酸塩また は重炭酸塩から誘導される金属塩及びアルキ は重炭酸塩を砂点はモノアルキルアミン、低級アルカノールアミン、低級アルキルアルカノールアミン、アルカノールア・シップアルキルとシップアルキルに級アルキレン、パ、パ・ジアルアルキルに数アルキレン、パ、パ・ジアルアルキルに数フルキレン、パ、パ・ジアルアルキルに数フルキレン

學特別 昭53一 87390(14)

ジアミン、アルアルキルアミン、アミノ置換 低級アルカノール、N,N-ジ低級アルキル アミノ置換低級アルカノール、アミノー、ポ リアミノー及びグアニジノー置換低級アルカ ン酸及び窒素含有複素環式アミンから誘導さ れる塩を包含する。代表的な例は、水酸化ナ トリウム、炭酸ナトリウム、重炭酸ナトリウ ム、炭酸カリウム、水酸化カリウム、炭酸カ ルシウム、トリメチルアミン、トリエチルア 10 ミン、ピペリジン、モスフオリン、キニン、 リジン、プロタミン、アルギニン、プロカイ ン、エタノールアミン、モルフイン、ペンジ ルアミン、エチレンジアミン、 N , N'‐ジベ ンジルエチレンジアミン、ジエタノールアミ ン、ヒペラジン、ジメチルアミノエタノール、 2-アミノ-2-メチル・1-プロパノール テオフイリン、N・メチルグルカミンなどか ら誘導された塩を包含する。

式([)の或る化合物において側鎖 R¹、 R²及ひ 20 R²上に結合しているアミノ基の塩もまた企図 される。とのような医薬的に使用される酸付加塩は HCム HBr、〈橡酸、 酒石酸などのような有機及び無機塩から誘導される。

塩は、水酸化ナトリウム1当量を1000円でによりでによって13分でによりでによりでになるようなないののでは、水酸型は、水酸型はないが、100円では、100円

本発明の新規な1 - カルバ-2 - ペネム-3 - カルボン酸は種々なグラム - 陽性及びグラム - 陰性病原菌に対して活性な価値ある抗菌物質である。このように遊離酸及びそのア

ミン及び金属塩特にアルカリ金属及びアルカ リ土類金属塩は、有用な殺菌剤であつて歯科 及び医科装置から感受性病原菌を除去するた めに、微生物を分離するために及び人間及び 動物の治療的使用に対して使用することがで きる。この後者の目的に対 して、当該技術に おいて知られておりそしてペニシリン及びセ ファロスポリンの投与に対して知られている **塩のような無機及び有機塩基との薬理学的に** 使用し得る塩を利用し得る。例えば、アルカ リ金属塩及びアルカリ土類金属塩並びに第1 級、第2級及び第3級アミン塩のような塩を との目的に対して使用することがでる。当該 技術によく知られている方法によつて、とれ らの塩を医薬的に使用し得る液体及び固体べ ヒクルと合して、ビル、錠剤、カプセル、座 剤、シロツブ、エリキサーなどのような適当 な使用単位形態を形成せしめることができる。 本発明の新規な化合物は、種々なグラム・

陽性及びグラム・陰性菌に対して活性な価値

10

15

.

ある抗生物質であるそして従つて人間及び家 蓄医薬として利用し得ることが判つた。それ 故に、本発明の化合物は、グラム・陽性及び グラム - 陰性菌例えばスタフイロョツカス・ <u>オーレウス、エシエリヒア・コリー、クレブ</u> シエラ・プノイモニー、パチルス・サブチリ <u>ス、サルモネラ・チフオサ、プソイドモナス</u> 及びバクテリウム・プロテウスなどによる感 染を治療する抗菌薬剤として使用することが できる。本発明の抗胞剤は、更に、動物飼料 に対する添加剤として、食品の防腐剤として 及び殺菌剤として利用することができる。例 えば、医科及び歯科装置上の有害な菌の生長 を破壊及び阻止するために工業的使用例えば 水を基にしたペイント及びペーパー・ミルの 白水中の殺菌剤として有害な筋の生長を阻止 するために本発明の抗菌剤を溶液1ミリオン 部当り抗生物質の 0.1~100部の範囲の機 度の水性組成物として使用することができる。

本発明の生成物は、種々な医薬製剤中の活

特期 四53- 87390 (15)

性成分として単独でまたは組合せて使用する ことができる。これらの抗生物質及び相当する 塩をカプセル、錠剤、粉末、液状溶液、懸濁 液またはエリキサーに使用することができる。 とれらの化合物は、経口的に、静脈的にまた は筋肉内的に投与することができる。

組成物は、好適には、胃-腸管による吸収 に対して適当した形態になし得る。経口投与 に対する錠剤及びカプセルは単位使用形態に 10 なし得るそして結合剤例えばシロツブ、アラ ビアゴム、ゼラチン、ソルビトール、トラガ ントゴムまたはポリビニールピロリドン、充 塡剤例えばラクヒーズ、糖類、玉蜀系澱粉、 燐酸カルシウム、ソルビトールまたはグリシ ン、潤滑剤例えばステアリン酸マグネシウム、 タルク、ポリエチレングリコール、シリカ、 崩壊剤例えば馬鈴薯澱粉または湿潤剤例えば 硫酸ラウリルナトリウムのような普通の賦形 剤を含有する。袋剤は、当該技術においてよ く知られている方法によつて被覆することが

15

20

10

15

できる。経口的液状製剤は、水性または油性 懸濁液、溶液、エマルジョン、シロツブ、エ リキサーなどの形態になし得るまたは使用前 に水または他の適当なベヒクルで再構成され る乾燥製品として提供することができる。と のような液状製剤は、懸濁剤例えばイソビト ール、シロツブ、メチルセルローズ、グルコ ーズ/糖シロツブ、ゼラチン、ヒドロキシエ チルセルローズ、カルボキシメチルセルロー ズ、ステアリン酸アルミニウムゲルまたは水 **索添加可食油例えばアーモンド油、分溜椰子** 油、油性エステル、プロピレングリコールま たはエチルアルコール、防腐剤例えばメチル またはプロピルP - ヒドロキシベンソエート またはソルビン酸のような普通の添加剤を含 有する。座削は普通の座削ベース例えばココ ア・バターまたは他のグリセライドを含有す

注射用の組成物は、アンプルまたは防腐剤 を添加した多使用容器の単位使用形態で与え

得る。組成物は、油性または水性ベビクル中 の懸燭液、溶液またはエマルジョンのような 形態になし得るそして懸燭剤、安定剤及び (または)分散剤のような処方剤を含有する。 とのようにする代りに、活性成分は適当なべ ヒクル例えば殺菌した発熱性物質を含有して いない水で使用前に再構成される粉末形態に なし得る。

組成物は、また、はな及びのどの粘膜また は気管支組織を通して吸収される適当な形態 に製造されるそしてこれは有利には粉末また は液状スプレーまたは吸入剤、ロゼンジ、の ど強布剤などの形態になし得る。目または耳 に対する技与については、液状または半固体 形態の個々のカプセルとして与え得るまたは 滴下剤などどして使用し得る。代表的な使用 は、軟膏、クリーム、ローション、ペイント、 粉末などのようそ疎水性または親水性ベース 中で処方される。

また、担体以外に、本発明の組成物は、安 . 20

点

定剂、結合剂、酸化防止剂、防腐剂、潤滑剂、 懸燭削、粘稠剤または風味料などのような他 の成分を含有し得る。更に、より広い抗菌活 性のスペクトルを与えるために組成物中に他 の活性成分を含有せしめることもできる。

家蓄医薬に対しては、組成物は、例えば長 時間にわたつて作用するまたは急速に活性成 分を放出する乳腺内製剤として処方すること ができる。

投与される量は、大部分、処理される被処 理者の状態及び宿主の重景、投与の方法及び 頻度、一般的な感染に対して好適である非経 口的投与方法及び腸感染に対する経口的投与 方法などによつてきまつてくる。一般に、1 日当りの経口的使用量は、被処理者の体重1 By 当り活性成分約15~600mからなる。 とれらは1日当り1回またはそれ以上の使用 によつて投与される。成人に対する好適な1 日当りの使用量は、体重1 Kg 当り活性成分約 80~120季の範囲にある。

以下の例は本発明の生成物、製法、組成物または治療方法を説明するためのものであつて限定するために示すものではない。 反応温度はすべてでである。

例 1

10

15

20

15

20

<u>1 - カルバ - 2 - ペネム - カルボン酸及びそ</u> <u>のベンジルエステル及びナトリウム塩の製造</u>

Ŀ

29を含有するジエーンースターク水分離器 及び商下偏斗を具備した3頭 フラスコ中のベ ンゼン (8 0 ml) に 溶解する。 溶液を CaH₂ がもはや反応を示さなくなるまで遺流する。 前述したベンジルグリオキザレート及びその 水化物をベンゼン(80吨)に溶解しそして アゼチジノンの遺流溶液に1時間にわたつて 商加し次に反応混合物を更に3時間還流する。 反応混合物を冷却し次に沪過する。沪液を蒸 発し次に残留物をメタノール18を含有する 25%酢酸エチル/ベンゼンを使用してシリ カゲル上でクロマトグラフイー処理して生成 物 1-(ペンジルオキシカルボニルヒドロキ シメチル)‐4‐(2‐アセトキシエチル) - 2 - アゼチジノン 1.8 5 g を得る。 IR/#: 2.8(OH)、5.7 (プロード、β-ラクタムエス テルカルポニル)。 NMR♂: 2. 0S(CH₂ - C)、 2. $01m(-CH_2-CH_2-O-CCH_3)$, 2. 4 ~ 3. 4m (C-2H), 3, 7 m(C-3H), 4. 05 $g(-CH_2-O-C-CH_3)$, 5. 24 s (Cs H5 -CH2), 7. 33 s (Cs H5).

 $R=H_1 - CH_2 C_6 H_5 Na^{\bigoplus}$

<u>工程 A</u>: 1 - (ベンジルオキシカルボニルヒ ドロキシメチル) - 4 - (2 - アセ トキシエチル) - 2 - アゼチジノン

COOCHI Co Hs
1 - (ベンジルオキンカルボニルレドロキンメチル) - 4 - (2 - アセトキンシアセト・アセチル)
- 2 - アゼチジーン (1.8 g)を N2 下で THF
3 0 叫中に溶解した (一2 0 でに分かった (1.8 g)の でに分かる。 反応 をして (1.8 g)の ではから、 では分から、 では分から、 ではついる。 ではない ではない ではない ではない ではない ではない ではない アゼチン の 反応で使用する。

特明 昭53- 87390(17)

OCCH₅

COOCH₂ C₆ H₅
工程 B からの1 - (ベンジルオキシカルボニルクロロメチル) - 4 - (2 - アセトキシエチル) - 2 - アゼチジノン(1.8 g)をジメチルフオルムアミド(DMF)(2 0 ml) に容解し次にトリフエニルフオスフイン(1.4 7 g で処理する。反応混合物をN₂下25 で 1 時間撹拌する。 D M F を減圧下で徐去し次に残留物を CH₂ CL中に入れそして出て燐酸塩緩衝液で洗滌する。 CH₂ CL 空液を乾燥蒸発して粗生成物を得る。溶離剤として中、検素発して粗生成物を得る。溶離剤として酢酸エチルを使用してシリカゲル上でクロマトグラフイー処理して1 - (ベンジルオキシカ

ルポニルメチレントリフエニルフオスフオラ

10

15

20

間提拌する。大部分のメタノールを減圧除去する。残留物を CH₂ CL₂ 150 ml に入れそして出 7 の緩衝液で1 回繰し、次に乾燥蒸発する。残留物を溶離剤として酢酸エチル中の5 メタノールを使用してシリカゲル上でクロマトグラフイー処理して1 - (ベンジルオキシカルポニルメチレントリフエニルフオスフオラニル) - 4 - (2 - ヒドロキシエチル) - 2 - アゼチジノン 2.4 9 を得る。

> <u>工程 B</u>: <u>ペンジル - 1 - カルバ - 2 - ペネム</u> - 3 - カルボキシレート

チジノン(0.546 g)をジメチルスルフオキ

○ ンド(DMSO) 1 0 ml に溶解し次に酢酸無水物

ニル) - 4 - (2 - アセトキシエチル) - 2 · - アセチジノン 2 9 *9* を得る。

I R.μ: 5.7 (β-ラクタム、アセトキシ エステル)、 6.1 (ベンジルエス テル)。

NMR. 3: 1.95 (CH₃ - C)、4.74 及び 5.06 (C₆H₅ CH₂O)。

<u>工程 D</u>: 1 - (ベンジルオキシカルボニルメ <u>チルトリフエニルフオスフオラニル</u>) - 4 - (2 - ヒドロキシエチル) -2 - アゼチジノン

工程 C からの 1 - (ベンジルオキシカリボニルメチレントリフエニルフオスフオラニル) - 4 - (2 - アセトキシエチル) - 2 - アセチジノン(2.9 g) をメタノール(1 0 0 ml) に容解し次にナトリウムメトキシド 0.300 g で処理する。反応混合物を Na 下 2 5 ℃で 1 時

. 1

10 mlを加える。反応混合物をNa下 2 5 ℃で3.5 時間攪拌する。酢酸無水物及び DMSO を25 ℃で波圧下で除去し次に残留物を溶離剤としてベンゼン中の25 %酢酸エチルを使用したシリカゲル上の分離薄層クロマトグラフイーによつて精製してベンジル・1・カルバ・2・ペネム・3・カルボキシレート0.081

UV. \(\lambda maz (H2 0/ジオキサン) 269, E= 5500.

M. S. M+ 243

IR μ : 5.59 (β - ラクタム)、5.78(エステル)、6.19 (C = C)。

NMR³: 7.3 $(C_6 H_5)$, 6.36 t(C-2H), 5.2 $t(C_6 H_6 CH_2 O)$ 4. 2m(C-5H), 2.5 ~ 3.7 $t(C-6H_5 C)$ t(C-1H)

<u>工程 F</u>: <u>ナトリウム 1 - カルバ - 2 - ベネ</u> ム - 3 - カルボキシレート

"特別 昭53― 87390(18)

工程 E からのベンジル 1 - カルバ - 2 - ペネム - 3 - カルボキシレート(0.010 8)をジオキサン 1 ml に溶解し、 H2 O 1 ml 及び 内 7 の 0.5 モル燐酸塩 優 衝液 0.01 ml で処理し、10 % Pd/c 触媒 0.002 9 を加え次に反応混合物を 4 0 封度の H2下で 7 分 還元する。 触媒を デ去し次に水で洗滌する。 戸液 及び 洗液を CH2 Cl2で抽出し次に水性相を 濃縮し次に 凍結 乾燥してナトリウム 1 - カルバ - 2 - ペネム - 3 - カルボキシレートを 得る。 U. V. l maz 262 nm。

例 1 a

10

15

20

10

15

20

ジ・0 - ニトロベンジルタータレートの製造

酒石酸(15.0%、0.1 モル)を水40 mlに 容解し次に水酸化リチウム(8.4%、0.2 モル) で処理する。得られた溶液を減圧蒸発して少容量となし次に残留物を P - ジオキサンで処理する。得られた沈殿を沪過し次に真空乾燥してジ-リチウムタータレート(17.7%)を 得る。

3

ルタータレート、ジピパロイルオキンメチル タータレートのような酒石酸の担当するジー エステルを与える。これらは、例1のジーベ ンジルタータレートに代るべきものとして使 用することができる。

例 2

トランス - 3 - イソプロピル - 4 - (2 - ア セトキシエチル) - 2 - アゼチジノンの製造

<u> 工程 A</u>: 8 - オキソ - 2 , 2 - ジメチル - 7α - イソプロビル - 3 - オキサ - 1 -

<u>アザビシクロ〔4・2·0〕オクタン</u>

THF20mlをNa下におき、ジイソプロピルアミン 1.5 4mlで処理し次に-78℃に合却する。ヘキサン 5.6 ml中のn-ブチルリチ

ジ- リチウムタータレート (9.46% 0.0585 モル)を D M F 2 0 0 W に懸濁し次に塩化 0 - ニトロベンジル (2 0 %、 0.117 モル)及 び沃化ナトリウム (7.5 %、 0.117 モル)で 処理する。混合物を N₃下 6 5 ℃で 2 ½ 日 攪拌 する。

溶剤を真空除去し次に得られたペーストを 水及びチオ硫酸ナトリウム(5 g)で処理する。得られた固体を沪過し次に乾燥してジー 0-ニトロベンジルタータレート(17.0 g、 0.040 モル、6 g g、融点128 C)を得る。

NMR(DMSO) δ : 4. 8d(j=7, H-C-OH), 5. 23d (j=7, H-C-OH),

5.7s(O-CH2-CsH4-NO2)、7.73 及び 8.2 m (芳香族 H)。

P - ニトロベンジルブロマイド、ベンジル ブロマイド、ピパロイルオキシメチルクロラ イドのような F X (式中 X = C1、Br または I) によるジーリチウム塩の同様な処理は、ジー P - ニトロベンジルタータレート、ジベンジ

ウム 1.9 7 M の溶液を 5 分にわたつて 滴加す る。反応混合物を一78℃で10分攪拌し次 **にTHF15mℓ中の8-オキソー2,2-ジ** メチル・3-オキサ・1-アザビシクロ〔4・ 2・0]オクタン 1.5 5 8 で 5 分にわたつて商 加処理する。更に10分後に、ヘキサメチル フオスフオルアミド 1.9 7 配を加える。混合 物を更に10分攪拌し、次に沃化イソプロピ ル2 mlで処理する。反応混合物を一78℃で 1 5 分 提 拌 し、 次 に 2 5 ℃ に 加 温 し 次 に 1 5 分 提拌する。反応混合物を EtOAo で 5 すめ、H7 の燐酸塩緩衝液で1回洗滌し次に乾燥蒸発す る。 残留物を溶離剤として 2·5 % EtOAc/CoHo を使用するシリカゲル上でクロマトグラフイ - 処理して8-オキソ-2,2-ジメチル-7 α - イソプロピル - 3 - オキサ - 1 - アザ ビシクロ〔4・2・0〕オクタンを得る。

IR. μ: 5.7 (β-ラクタム)。

NMR³: 0.96d, 1.06d(CH₃-C-H), 1.4e,

-714-

15

-714-

1.76s(ゲムジメチル)、1.9 m (C-5H)、2.59 d, d (C-7H)、3.33 m (C-6H)、3.83 d, d (C-4H)。

<u>工程 B</u>: <u>トランス - 3 - イソプロピル - 4 -</u> (2 - ヒドロキンエチル) - 2 - ア

ゼチジノン

5

1.5

20

15

20

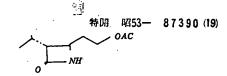
8 - オキソ - 2 , 2 - ジメチル - 7 α - イソプロピル - 3 - オキサ - 1 - アザビンクロ [4・2・0] オクタン 1.0 g を酢酸 8 ml に溶解 し次に H2O 2 ml を加える。混合物を 6 5 ℃で 1.2 5 時間加熱する。酢酸及びH2Oを減圧下で 涂去し次に残留物を C₆ H₆に入れ次に蒸発して 3 - イソプロピル - 4 - (2 - ヒドロキシエチル) アゼチジノンを得る。

<u>工程 C</u>: トランス - 3 - イソプロビル - 4 - (2 - アセトキシエチル) - 2 - ア ゼチジノン

23

例 3

沃化イソプロピルの代りに奥化ベンジルを使用しそして8-オキソ-3-オキサ-2,2-ジメチル-1-アザビシクロ〔4·2·0〕オクタンから8-オキソ-3-オキサ-2,2
-ジメチル-7α-イソプロピル-1-アサビシクロ〔4.2.0〕オクタンを製造することについて前述した方法によつて、8-オキソ-2,2-ジメチル-7α-ベンジル-3-



工程 B からのトランス・3・イソプロピル・4・(2・ヒドロキシエチル)・2・アゼチジノンを CH2 CL2 10 ml にとかし次に0 でに冷却する。ピリジン 0.7 5 mlを加え次に塩化アセチル 0.392 ml を滴加する。混合物を0 でで1 5 分それから2 5 でで更に1 5 分攪拌する。反応混合物を蒸発乾涸する。残留物を溶離剤として5 0 を E OAo/Ce He を使用して3・イソプロピル・4・(2・アセトキシエチル)・アゼチジノン 0.652 9 を得る。

<u>ji-</u>

オキサ・1 - アザビシクロ〔 4.2.0 〕オクタンが得られる。

 $I R \mu$: 5.73 (β-ラクタム)。

NMR δ : 1.33s, 1.75 \circ ($\mathcal{F} \perp \mathcal{S} \times \mathcal{F} \mathcal{N}$),
1.74m (C-5H), 3.0 d, d (C_6H_5 - CH_2),
3.73 d, d (C-2H), 7.25 \circ (C_6H_5) \circ

<u>工程 B</u>: トランス - 3 - ベンジル - 4 - (2 - ヒドロキシエチル) - 2 - アゼチ ジノン

8-オキソ-2,2-ジメチル-7α-ベンジル-3-オキサ-1-アザビシクロ[4.2.0]オクタン(1.0 g)を酢酸 8 ml 及びH2O2ml に溶解し次に65℃で1.25時間加熱する。酢酸及び H2Oを減圧除去し次に残留物をCoHo に入れ次に蒸発してトランス-3-ベンジル-4-(2-ヒドロキシエチル)-2-アゼチジノンを得る。

特期 昭53- 87390(20)

<u>工程 c</u>: トランス - 3 - ベンジル - 4 - (2 - アセトキシエチル) - 2 - アゼチ ジノン

トランス - 3 - ベンジル - 4 - (2 - ヒドロキシエチル) - 2 - アゼチジノンをトランス - 3 - イソプロビル - 4 - (2 - ヒドロキシエチル) - 2 - アゼチジノンのアセチル化に対して説明したようにアセチル化してトランス - 3 - ベンジル - 4 - (2 - アセトキシエチル) - 2 - アゼチジノンを得る。

例 4

レートの製造

10

15

20

5

1.0

15

20

<u>ナトリウム 6 α - (1 - ヒドロキシエチル)</u> - 1 - カルバ - 2 - ペネム - 3 - カルボキシ

2. 85 m (C - 1H), 3. 4 m (C - 6H), 4. 2 m (C - 5H), 5. $25 s (C_6 H_5 CH_2)$, 6. 45 t (C - 2H), 7. $35 t (C_6 H_5)$.

COOCH2 Co Hs

<u>工程 B</u>: ベンジル 6 α - (1 - ヒドロキシエ チル) - 1 - カルバ - 2 - ペネム -3 - カルボキシレート

4.5

ベンジル 6 α - (1 - メチルチオメチレンオキシ) - エキル - 2 - ペネム - 3 - カルボキシレート(0.100 g)をアセトニトリル 4 ml 及び水 1 ml にとかす。塩化第二水銀 1.5 当量を加えそして混合物を 2 5 ℃で 4 時間 遺拌する。反応混合物をセライトを、通して沪過し次に EtOAC で洗滌する。沪液及び洗液を塩化アンモニウの溶液で洗滌し次に乾燥蒸発する。残留物を分離用 T L C (5 0 f EtOAC/C₆ H₅、シリカゲル)によつて精製してベンジル - 6 α - (1 - ヒドロキシエチル) - 2 -

トランス・3・イソプロビル・1・カルバ・4・(2・アセトキシエチル)・2・アゼチジノンをベンジル・6 α・イソプロビル・1・カルバ・2・ペネム・3・カルボキシレートに変換することについて前述した方法によつて、トランス・3・(1・メチレンオキシ)エチル・4・(2・アセトキシエチル)・2・アゼチジノンからベンジル・6 α・(1・メチルチオメチレンオキシ)エチル・1・カルバ・2・ペネム・3・カルボキシレートを得る。

I R.μ: 5.6(β-ラクタム)、5.79(エステル)、6.2(C=C)。

 $NMR\beta$: 1.33d ($C\underline{H}_2-CH$), 2.17 s($C\underline{H}_3$ S),

ペネム・3 - カルボキシレートを得る。

<u>工程 C</u>: ナトリウム 6 α - (1-ヒドロキシ <u>エチル) - 1 - カルバ - 2 - ペネム</u> - 3 - カルボキシレート

ペンジル 6 α - (1 - ヒドロキシエチル)
- 2 - ペネム - 3 - カルボキシレートを例 1
の工程 F に説明した方法を使用して水素添加せしめてナトリウム 6 α - (1 - ヒドロキシエチル) - 2 - ペネム - 3 - カルボキシレートを得る。

例 5

<u>ベンジル - 6 α - ベンジル - 2 - ペネム - 3</u> - カルボキシレート

特朗 昭53- 87390 (21)

トランス - 3 - イソプロピル - 4 - (2 - アセトキシエチル) - 2 - アゼチジノンをベンジル - 6 α - イソプロピル - 2 - ペネム - 3 - カルボキシレートに変換することについて説明した方法によつて、トランス - 3 - ベンジル - 4 - (2 - アセトキシエチル) - 2 - アゼチジノンからベンジル - 6 α - ベンジル - 2 - ペネム - 3 - カルボキシレートが得られる。

 $I R \mu$: 5.59 (β-ラクタム)、5.79(エステル)、6.19 (C=C)。

NMR δ : 2.73 m(C-1H)、3.2 d, d(C₆H₅-CH₂C)、3.5 m (C-6H)、4.05 t, d(C-5H)、5.26 \circ (C₆H₅ CH₂-0)、6.4 t(C-2H)、7.26 \circ 及び 7.36 \circ (C₆H₅)。

<u>ナトリウム - 6 α - ベンジル - 2 - ベネム -</u> カルボキシレート

例1の工程 F に脱明した方法を使用してベンジル - 6α - ベンジル - 2 - ペネム - 3 - カルボキシレートを水素添加せしめてナトリ

2 , 2 - ジメチル - 1 - アザビンクロ〔4.2.0〕 - オクタンのリチウムエレノートを製造する。 このエレノートを一 7 8 ℃で過剰のでセトアルデヒドで処理し次に反応混合物を2 5 ℃に加温し次に1 5 分攪拌する。 前述したように処理して8 - オキソ・3 - オキサ・2, 2 - ジメチル - 7 α - (1 - ヒドロキンエチル) - 1 - アザビンクロ〔4.20〕 - オクタンを得る。

I R.μ: 2.9(OH)、5.73(ブロードβ-ラク タム)。

 $NMR.\delta$: 1. 29d $(CH_3 - CH -)$, 1. 41~1. 75 s $(\ \mathcal{H} \ \mathcal{L} \ \mathcal{I} \ \mathcal{I} \ \mathcal{I})$, 1. 85 m (C - 5H), 2. 85 m (C - 7H), 3. 85 d, d (C - 4H), 4. 1 m $(CH_3 - CH - O)$, 3. 6 m (C - 6H)o

<u>工程 B</u>: 8 - オキソ - 2 , 2 - ジメチル - 7 a - (1 - メチルチオメチレンオキシ) - エチル - 3 - オキサ - 1 - アザビ シクロ [4.2.0] - オクタン ウム 6 α - ベンジル - 2 - ペネム - 3 - カル ホキシレートを得る。

例 6

トランス・3・(1-メチルチオメチレンオ キシ)・エチル・4・(2・アセトキシエチ ル)・2・アゼチジノンの製造 OCH₂SCH₃OAC

8 - オキソ - 3 - オキサ - 2 , 2 - ジメチル - 7 α - イソプロピル - 1 - アザビシクロ 〔4,2,0〕 - オクタンの製造において説明したようにして、8 - オキソ - 3 - オキサ -



8 - オキソ - 3 - オキサ - 2 , 2 - ジメチ $\mu = 7 \alpha - (1 - E + \mu + \nu + \nu + \mu) - 1 - \mu$ アザビシクロ(4.2.0) - オクタン(1.04%) をNa下でDMF5 WK密解し次に水素化ナト リウム (0.330 %、鉱油中 57 %、1.5 当量) で処 理する。反応混合物を1時間攪拌する。クロ ロメチルメチルスルフイド(0.964 ml、2当量) を加え次に反応混合物を更に2時間攪拌する。 酢酸(0.5 ml)を加えて過剰の水素化ナトリ ウムを分解し次に反応混合物を40℃以下で 滅圧蒸発乾涸する。残留物をCH2C42 に入れ、 水で洗滌し、乾燥し次に蒸発する。残留物を クロマトグラフィー処理して8-オキソー2, 2 - ジメチル - 7 α - (1 - メチルチオメチ レンオキシ) - エチル - 3 - オキサ - 1 - ア ザビシクロ(4.2.0) - オクタン(0.275 %) 及び回収出発物質(0.435 %)を得る。

20

10

15

15

20

特別 昭53- 87390 (22)

IR.μ: 5.7 (β-ラクダム)。

5

10

1.5

NMR.8: 1.25d (CH₃ - CH -)、1.42 及び 1.73 s (ゲムジメチル)、2.16 s(CH₃ - S)、 1.85 m(C - 5H)、2.85 m(C - 7H)、3.83 d,d(C-4H)、4.1 m(CH₂ - CH -)、 4.8d,d(O-CH₂ - S)、3.6 m(C-6H)。

<u>工程 C: トランス・3 - (1 - メチルチオメ</u> <u>チレンオキン)エチル・4 - (2 -</u> ヒドロキシエチル) - 2 - アセチジ

OCH2SCH3

8-オキソ-3-オキサ-2,2-ジメチル-7α-(1-メチルチオメチレンオキシ)-エチル-1-アザビンクロ[4.2.0]-オクタン(0.4609)を酢酸8配及びH₂02配に

密解し次に25℃で48時間放置する。酢酸

及びH₂0を減圧下で除去する。残留物を分離
用TLCによつて精製してトランス-3-

اق .

ム-エステルカルボキシル)。
NM R.ð: 1.3d(CH₃-CH)、1.8 m (CH₂-CH₂-O
O
-C-)、2.06s(CH₃C)、2.16s(CH₃S-)、
Q
3.0m(C-3H)、4.16t(CH₃-OC)、
4.7d,d(O-CH₂-S)。

例 7 ナトリウム - 6 α - イソプロピル - 1 - カル バ - 2 - ペネム - カルボキンレートの製造

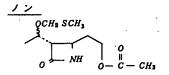
COON.

15 工程 A: トランス・1 - (ベンジルオキシカ ルボニルヒドロキンメチル) - 3 -イソプロビル・4 - (2 - アセトキ シエチル) - 2 - アゼチジノン へ

COOCH2 C& H5

(1-メチルチオメチレンオキシ)エチルー4-(2-ヒドロキシエチル)-2-アゼチジノンを得る。

<u>工程 D</u>: トランス - 3 - (1 - メチルチオメ <u>チレンオキシ)エチル - 4 - (2 -</u> アセトキシエチル) - 2 - アゼチジ



トランス・3・(1・メチルチオメチレンオキン)エチル・4・(2・ヒドロキシエチル)・2・アゼチジノンを、トランス・3・(イソプロビル)・4・(2・アセトキシエチル)・2・アゼチジノンの製造において説明したようにアセチル化してトランス・3・(1・メチルチオメチレンオキシ)エチル・4・(2・アセトキシエチル)・2・アゼチジノンを得る。

I R. μ : 3. 0 NH、5. 7 (プロードβ - ラクタ

 $\frac{K}{H^{2}}$

ベンシルグリオキザレートを列1工程Aに 説明したようにジベンジルタータレート 0.390 9 から製造し、 C6 H6 3 0 mlに溶解し次に CaH2 1 9 を含有するジエーン・スターク水 分離器を使用して 2 時間 遺流する。トランス - 3 - イソプロピル・4 - (2 - アセトキシ エチル) - 2 - アゼチジノン(0.214 9) を 加え、混合物を 8 時間 遺流し、 冷却し、 炉過 し次に蒸発する。 残留物を 分離用 T L C によ つて精製してトランス - 1 - (ベンジルオキ シカルボニルヒドロキシメチル) - 3 - イソ プロピル・4 - (2 - アセトキシエチル) -2 - アゼチジノン(0.395 9) を得る。

I R. μ: 2.9(OH)、5.7(プロードβ-ラク ソム-エステルカルボニル)。

20

10

トランス・1・(ペンジルオキンカルボニルヒドロキンメチル)・3・イソプロピル・4・(2・アセトキシエチル)・2・アゼチジノン(0.395 g)を例1の工程 B の方法によってビリジン(0.094 ms)及び SOCL(0.084 ml)で処理してトランス・1・(ペンジルオキンカルボニルクロロメチル)・3・イソプロピル・4・(2・アセトキンエチル)・2・アゼチジノンを得る。これを直接に次の反応に使用する。

 工程 C: トランス・1・(ベンジルオキシカ)

 ルボニルメチレントリフエニルフオ

 スフオラニル)・3・イソブロピル

 ・4・(2・アセトキシエチル)・2・アゼチジノン

 人のAC

COOCH2C6 H5

前 紀 実 級 か らの トランス - 1 - (ベンジルオキシカルボニルメチレントリフエニルフオスフオラニル) - 3 - イソプロピル・4 - (2 - アセトキシエチル) - 2 - アゼチジノンを、例 1 の 工程 D の 方法を 使用 して 加 水分解せ しめて トフンス - 1 - (ベンジルオキシカルボニルメチレントリフエニルフオスフオラニル) - 3 - イソプロピル - 4 - (2 - ヒドロキシエチル) - 2 - アゼチジノン(0.276 を)を得る。

15 <u>工程 E</u>: ベンジル - 6 α - イソプロビル - 2 - ベネム - 3 - カルボキシレート

特明 昭53- 87390(23)

トランス・1・(ベンジルオキンカルボニルクロロメナル)・3・イソプロビル・4・(2・アセトキンエチル)・2・アゼチジノンを例1の工程 Eの方法によつてトリフエニルフオスフイン 0.296 g で処理してトランス・1・(ベンジルオキンカルボニルメチレントリフエニルフオスフオラニル)・3・イソプロビル・4・(2・アセトキンエチル)・2・アゼチジノンを得る。

工程 D: トランス・1 - (ベンジルオキシカ ルボニルメチレントリフエニルフオ スフオラニル) - 3 - イソプロピル - 4 - (2 - ヒドロキシエチル) -2 - アセチジノン

トランス・1・(ベンジルオキシカルボニルメチレントリフエニルフオスフオラニル)
-3・イソプロピル・4・(2・ヒドロキシエチル) -2・アゼチジノン 0.100 g を 例 1
の工程 E の方法によつて D M S O 及び 酢酸無水物で処理してベンジル・6 α・イソプロピル・2・ペネム・3・カルボキシレート0.026

I R.μ: 5.6(β-ラクタム)、5.79(エステル)、6.2(C=C)。

 $NMR.\delta$: 0.96 $d \sim 1.1d$ ($\frac{CH_3}{CH_3} > CH$), 2.2 m ($\frac{CH_3}{CH_3} > \frac{CH}{L}$), 2.9 m ($C-1HB_CC-6H$), 4.0 t, d (C-5H), 5.26 s ($CH_2-C_6H_5$),

6. 43t(C-2H), 7. $33*(C_6H_5)$

<u> 工程 F: ナトリウム - 6 α - イソフロビル - 2 - ペネム - 3 - カルボキシレート</u>

20

20

9を得る。

灣特朗 昭53— 87390 (24)

ベンジル 6 α - イソプロピル - 2 - ベネム - 3 - カルボキシレートを例 1 の工程 P に説明 した方法を使用して水案 添加せしめてナト リウム - 6 α - イソプロピル - 2 - ベネム -3 - カルボキシレートを得る。

 4 - (2 - アセトキシエチル) - アゼチジノン、3 - (1 - ヒドロキシエチル) - 4

 (2 - アセトキシエチル) - アゼチジノン及

 び3 - (1 - ヒドロキシエチル) - 4 - (2

 - ヒドロキシエチル - アゼチジノンの製造

 工程 A : 4 - (2 - アセトキシビニル)アゼ

10

15

20

10.

15

20

 $\underbrace{f \cdot \mathcal{Y} / \mathcal{V} - 2 - f \mathcal{V} \mathcal{D}}_{H_2C = CH - CH = CHOC - CH_3} + O = C = N - SO_2CL \rightarrow$

CH=CHOCCH₃

CH=CHOCCH₃

NH

SO₂ CL

無 水のジエチルエーテル 2.5 ml 中の 1.0 ml の蒸溜したクロロスルフオニルイソシヤネー

合物に移す。急速な滴下様の添加は5分で完了する。加水分解は更に5分つづける。加水分解は更に5分つづける。加水分解混合物は6~8の出好適には出8を有す。相を分離して黄色がかつたオレンジ色のゴ

ム及び水性相を残す。エーテル相を直接
Mo SO 4 で乾燥する。水性/ゴム相をエーテル
5 0 ml づつで 3 回以上抽出する。それぞれを
初期のエーテル/ Mo SO 4 に 加える。

乾燥した抽出液を沪過し次に№ 流れ下て機 縮して 5 配にする。生成物の一部はとの段階 で析出する。

エーテル中で充塡した109のベーカーシリカゲルのカラムを製造しそしてエーテル設縮物を頂部に適用して3回すすぐ。それぞれをピペツトでカラムに流入させる。次にはたったいで発離しはしめる。はじめの25元ははづって空の容量である。次の5つの10元がたのフラクションを集める。すべてをNa流れ

ト (1.65 g、11.7 ミリモル)を一20℃の浴 中でN・下で冷却する。

無水のエーテル 2.5 ml 中の 1 - アセトキシ ブタジエン 2.5 g (2 2 ミリモル) の密液を 同様に- 2 0 ℃の浴中でNa下で冷却する。

クロロスルフオニルイソシヤネート溶液を CSI溶液に浸漬しそしてN2で加圧したテフロン管によつてアセトキシブタジエン溶液に 滴加する。添加は10分を必要とする。殆んど色が見られなくなる。次に反応混合物を一20℃で0.5 時間攪拌する。溶液は透明であつてそして明るい黄色を有している。

H₂の 20 ml中の亜硫酸ナトリウム 2 g 及び K₂ HPO (5 g の溶液を、前述した 0.5 時間の 反応時間中に製造しそして氷浴中で冷却する。 エーテル 2 0 mlを加え次に混合物を氷浴中ではげしく攪拌する。 3 0 分の反応時間の終りに、反応混合物を、再びN₂ 圧力及びテフロン管を使用して、 - 2 0 C 浴に保持された反応フラスコから、はげしく攪拌した加水分解混

下で容量を減少せしめる。生成物はフラクション 3 コン 4 ~ 6 から折出しそしてフラクション 3 及び 7 から微量析出する。フラクション 1 ~ 3 は放置すると樹脂化する黄色がかつた鋭い臭の物質を含有している。収集:シス及びトランス異性体の混合物として 1 0 0 平。

- NH

- NH

工程 B: 4-(2-アセトキシエチル)-2

1 0 # Pd/c 100 mを含有する酢酸エチル2 0 0 m 中の4 - (2 - アセトキンビニル) - 2 - アゼチジルン(1 0.0 g、 0.065 モル) の密液を、パール・シエーカー上で2 5 Cで4 0 pai 水素下で1 5 分水素添加する。混合物をスーパーセルの床を通して炉過し次に酢酸エチルで洗滌する。合した炉液を真空蒸発して結晶性固体として4 - (2 - アセトキシエチル) - 2 - アゼチジノン(1 0.0 g)を

特朗 昭53- 87390 (25)

得る。エーテルから再結晶せしめて白色の結晶を得る。触点 4 4 ~ 4 7 ℃。 IR(CHCL3) µ:

5.66、5.74。NMR(CDCL3) r 3.44 (プロード S. 1.

NH)、5.82 (m、2、CH2 OCOCH3)、6.29 (m、1、C-4H)、6.87 (更に C-4H 及び NHによって 4 に分裂された 1/2 A B パターン、1、Jゲム=12.8Hs、
J=4.5H、JNH=1.9Hs)、7.38 (更に C-4H 及び NHによって 4 に分裂された 1/2 A B パターン、1、Jゲム=12.8Hs、
1、Jゲム=12.8 Hs、J=2.3Hs、JNH=1.0Hs)、7.93 及び 8.02 (m上の S、計5、OCOCH3 及び CH2 CH2 OCOCH3)。

<u> 工程 C</u> : 4 - (2 - ヒドロキシエチル) - 2

10

15

20

選素下 0 ℃で、無水メタノール 2 5 ml 中の 4 - (2 - アセトキシエチル) - 2 - アゼチ ジノン(2.24 g、0.014モル)の溶液を、無水 メタノール 5 ml 中のナトリウムメトキシド

無水の塩化メチレン 2 5 元 中の 4 - (2 -ヒドロキシエチル) - 2 - アゼチジノン (1.8 7 8、 0.016 モル) 及び 2 , 2 - ジメ トキシプロパン(1.69%、0.016モル)の 溶液を25℃で三弗化硼紫エーテレート (0.201 ml、0.002 モル)で処理する。得られ た溶液を10分攪拌する。減圧下で溶剤を除 去すると、油(2.5%)が得られる。溶雕溶 剤として2:1の酢酸エチル/ベンゼンを使 用してシリカゲル上で粗生成物をクロマトグ ラフィー処理して、結晶性固体として8-オ 15 キソ - 2 . 2 - ジメチル - 3 - オキサ - 1 -アサビシクロ(4.2.0) オクタン(1.5 9 8) を得る。エーテル/ヘキサンから再結晶せし めて酸点60~61℃の生成物を得る。

20 IR(CHCL;) μ:5.73 (β-ラクタム)。

(77 w、1.4 ミリモル)の溶液で処理する。 1時間攪拌した後に、溶液を氷酢酸で中和す る。メタノールを真空除去して油として粗製 の4 - (2 - ヒドロキシエチル) - 2 - アゼ チジノンを得る。生成物を10 % MeOH/CHC4 て溶解するシリカゲル上のクロマトグラフィ ーによつて精製してアルコール 1.5 5 9 を得 る。 融点 5 0 C。 IR(CHCL3) u: 5.67。 NMR (CDCL)) * 3. 20(プロードS、1、NH)、6.2 4 及び 6,28 (1上のm、計3、C-4 H及びCH2 OH)、6.90 (C-4H及びNHによつて4に分裂された1/2 ABパターン上のブロード S、計2、OH及び C - 3 H、 Jゲム= 1 3.0 He、Jビク= 4.2 He、JNH= 1. 6 Hz)、7. 42(C-4 H及びNHによつて4に分裂さ れた 1/2 AB パターン、1、C-3H、Jゲム= 1 3.0 Hz, $J \vdash \mathcal{D} = 2.2 \text{ Hz}$, JNH = 1.1 Hz), 8. 16 (m, 2, CH2 CH2 OH).

<u>工程 D</u>: 8 - オキソ - 2 , 2 - ジメチル - 3
- オキサ - 1 - アザビシクロ (4.2.
0) - オクタンの製造

NMR(CDCL₃) τ: 6. 02 - 6. 28, m, 2 H, C - 4メチレン
6. 22 ~ 6. 62, m, 1 H, C - 6メチレン
6. 90, dd, 1H, J_{1,7} = 14 Hz, J_{6,7} = 4. 5 Hz
C - 6 H に対してシスC - 7 プロトン
7. 47, dd, 1H, J_{1,7} = 14 Hz, J_{6,7} = 2 Hz
C - 6 H に対してトランスC - 7 プロトン
7. 82 ~ 8. 68, m, 2 H, C - 5 メチレン
8. 23, S, 3 H
1 C - 2 メチル
8. 57, S, 3 H

- 7 8 ℃ そして 窒素雰囲気下の無水テトラ ヒドロフラン中の新らしく製造したリチウム ジイソプロピルアミド 1.1 当量の溶液に、

- 7 8 ℃に冷却した無水テトラヒドロフラン 中の8-オキソ-2,2-ジメチル-3-オ キサ・1-アザビシクロ[4.2.0]オクタン の溶液を加える。 2 分後に、得られたリチウ ムエノレートを過剰のアセトアルデヒドで処 理する。溶液を一78℃で30分攪拌し次に 水中に注加する。水性相を塩化ナトリウムで 飽和し次に酢酸エチルで抽出する。合した酢 酸エチル溶液を硫酸マグネシウム上で乾燥し 次に沪渦する。沪液を減圧蒸発して粗生成物 を得る。酢酸エチル/ベンゼンを使用するシ リカゲル上のクロマトグラフィーによつて精 製して8-オキソ-2,2-ジメチル-7α 及びβ-(1-ヒドロキシエチル)-3-オ キサ・1 - アサビシクロ[4.2.0] オクタン を得る。

10

15

20

10

15

8 - オキソ - 2 , 2 - ジメチル - 7 β - (1 - ヒドロキシエチル) - 3 - オキサ - 1 - アザビシクロ[4.2.0]オクタンに対するデーター:

IR(CH₂ CL₂)μ: 5.72μ(β - ラクタム)

ŝ

1.63、S) C - 2 メチル

1. 40, S

1. 23、d、J=6.5 Hz、C-10メチル



 $R = -COCH_2 - NO_2$

無水の条件下 0 ℃で、エーテル 0.6 ml 中の8 - オキソ - 2 , 2 - ジメチル - 7 α - (1 - ヒドロキシエチル) - 3 - オキサ - 1 - アザビンクロ(4.2.0] オクタン(6 0 m)、0.302 ミリモル)の溶液を、粉末状水酸化カリウム(19 m)、0.332 ミリモル)で処理する。15分後に、P - ニトロベンジルクロロ

8-オキソ-2,2-ジメチル-7α-(1-ヒドロキシエチル)-3-オキサ-1-アザビシクロ(4.2.0)オクタンに対するデーター:

IR(CHCL₃) μ: 2.9プロード 0 - H、 5.73 β-ラクタム NMR(アセトン-

d6) 8: 4.23~3.33、m、C-9メチン+C4メチレン+C-6メチン
3.33、プロードS、OH
2.83、dd、J=2Hs、6Hs
) C-7メチン
2.67、dd、J=2Hs、8Hs
1.93~1.63、m、C-5メチレン

ار (<u>تعا</u>ز

フオルメート(65 m、0.302 ミリモル)を 反応混合物に加える。挽拌を25 Cで更に15 時間つづける。混合物を1 M H 7 燐酸塩塩粉桶 液及びエーテルの間に分配する。エーテルムと を水及びび塩水で洗練し、。沪液を波圧無な を水像し次に沪過する。1:9の酢酸な 無色のンゼンで展開する。1:9の酢酸な がル上を がルとではいいが がルとして8-オーニン でステレオマーの混合物として8-オーニン でステレオステル・7 a - (1 - P - ニ3 - イージオナー1 - アザビシクロ (4.2.0] オクタン で、40mx

IR(CH₂ CL₄) #:5.68(β-ラクタム及びカーポネート)、 6.19 及び 6.54 (ニトロ)

NMR(CDC L₂)τ: 1. 67, d, 2 H, A τ H

2. 37, d, 2 H, A τ H

4. 67, S, 2 H, A τ CH₂

4. 67~5, 22, m, CH₃ CH

特別 昭53- 87390 (27)

5. 98 - 6. 25、 m、 2 H、 C - 4 メチレン
6. 25 - 6. 62、 m、 C - 6 メチン
6. 75 - 7. 12、 m、 1 H、 C - 7 メチン
7. 75 - 8. 83、 m、 2 H、 C - 5 メチン
8. 22、 S、 3 H、 C - 2 メチル

8. 50 - 8. 58, m, 5H, C - 2 × FN+CH3CH

7 β - ジアステレオ異性体または 7 α 及び β- 混合物は、同様な方法で得られる。

 工程 G: シス及びトランス - 3 - (1 - P - 10)

 ニトロベンジルカルボニルジオキ

 シエチル) - 4 - (2 - ヒドロキシ

 エチル) - 2 - アゼチジノンの製造

5

15

20

8 - オキソ - 3 - オキサ - 2 , 2 , ジメチ ル - 7 α - (1 - P - ニトロベンジルカルボ ニルジオキシエチル) - 1 - アザビシクロ

シス - ジアステレオ 異性 体 または シス - ト ランス 混合物 は 同 様 な 方 法 で 得 ら れ る 。

例1の工程 Pの方法によつて 3 - (1-P-ニトロベンジルカルボニルジオキシエチル)・
4 - (2 - ヒドロキシエチル)・2 - アゼチジノンを水素添加すると 3 - (1 - ヒドロキシエチル)・4 - (2 - ヒドロキシエチル)・4 - (2 - アセトキシエチル)・4 - (2 - アセトキシエチル)・4 - (2 - アセトキシエチル)・2 - アゼチジカルボニルジオキシエチル)・4 - (15 (2 - アセトキシエチル)・2 - アゼチジノンが得られる。

3 - (1 - P - ニトロベンジルカルボニル ジオキシエチル) - 4 - (2 - ヒドロキシエ チル) アゼチジノンの製造に対する工程 D、

D E、F及びGに代る他の方法としての工程 D、

〔4.2.0〕オクタン(1.0 g)を酢酸 8 ml及び水 2 ml に溶解し次に 6 5 ℃で 1.2 5 時間加熱する。酢酸及び水を減圧下で除去し次に残留物をベンゼンに入れ次に蒸発してジアステレオ異性体の混合物としてトランス・3 ・(1 - P - ニトロベンジルカルボニルジオキシエチル) - 4 - (2 - ヒドロキシエチル) - 2 - アゼチジノンを得る。

IR(CH₂ CL₂) μ: 5. 67 (β-ラクタム)、5. 72、ンヨ ルダー、6. 20 及び 6. 57 (ニトロ)。

 $NMR(CDCL_2)\tau$: 1. 73, d, 2H, J=8.5Hz, $A\tau H$

2. 43, d, 2H, J = 8.5Hz, $A\tau H$

3. 63、プロードS 、1 H、N H

4. 37 -5. 13, m, 1 H, CH3 CH

4. 72 S 2H A+ CH2

6. 07-6. 53、m、1 H、C-4メチン

6. 23, t, 2H, J=5.5H t, CH2 OH

6, 73-6, 93、m、1H、C-3メチン

7. 63 -8. 97, m, 3 H, CH 2 CH2 OH

8. 53, d, J=6. 5Hs, CH3 OH

E'、 F'及び G'

$$OR \qquad OH \qquad O$$

$$R = -COCH_2 \qquad NO_2$$

<u>工程 D'</u>: 1 - (2 - テトラヒドロピラニル)
- 4 - [2 - (2 - テトラヒドロピ
ラニル)オキシエチル] - 2 - アゼ
チジノンの製造

登案下そして 2 5 ℃で、無水の P - ジオキサン 0.5 % 中の 4 - (2 - ヒドロキシエチル) - 2 - アゼチジノン (6 2 m、 0.539 ミリモル) の溶液を、 2 、3 - ジヒドロピラン (0.9 8 ml、1.0 8 ミリモル) 及び P - トルエンスルフオン酸 - 水化物 (1 9 m)、 0.1 0 ミリモル) で処理 する。 得られた溶液を 6 0 分攪拌し次に 0.5 M ml 7 燐酸 優 衝 液 1 0 ml 及び酢酸エチル 1 0 ml の間に分配する。 水相性

を酢酸エチルで抽出する。合した酢酸エチル溶液を塩水で洗滌し、硫酸マグネシウム上で乾燥し次に沪過する。沪液を滅圧下で蒸発して租生成物216mを得る。酢酸エチルで展開する分離用薄層クロマトグラフィーによつて精製して1-(2-テトラヒドロピラニル)オキシエチル〕-2-アゼチジノン80mを油として得る。

10 NMR(CDCL3) 7: 5, 13 - 5, 60, m, OCH

15

20

10

15

5. 83 - 6.85、m、C - 4 H+OCH 6. 95、dd、J=5Hs、及び15Hs、C - 3

6、95、dd、J=5Hs、及び15Hs C-3
7、35、dd、J=3Hs及び15Hs メチレン
7、62-8、95、m、CHCH2 CH2 CH2 CH2

+ CHCH₂ CH₂ O

工程 E': シス及びトランス・1 - (2 - テトラヒドロピラニル) - 3 - (1 - ヒドロピラニル) - 4 - [2 - (2 - テトラヒドロピラニル) オキシエチル) - 2 - アゼチジノンの製造

8 - オキソ・2, 2 - ジメチル・3 - オキサ・1 - アザビシクロ[4.2.0]オクタンから8 - オキソ・2, 2 - ジメチル・7 α及びβ・1 - ヒドロキシエチル)・3 - オキサ・1 - アザビシクロ[4.2.0]オクタンを製造して1 - (2 - テトラヒドロピラニル)オをして1 - (2 - テトラヒドロピラニル)オをして1 - (2 - テトラヒドロピランス・1 - (2 - アゼチジノンス・1 - (2 - アゼチンスス・1 - ヒドロピラニル)・3 - (1 - ヒラヒドロピラニル)・3 - (1 - ヒラビテンエチル)・4 - [2 - (2 - アゼチジンス・1 - ヒラニル)オキシエチル〕・2 - アゼチジンカマー混合物が得られる。

<u>工程 F'</u>: <u>シス及びトランス - 1 - (2 - テト</u> ラヒドロピラニル) - 3 - (1 - P

- ニトロベンジルカルボニルジオキシエチル) - 4 - 〔2 - テトラヒドロピラニル)オキシエチル〕 - 2 - アゼチジノンの製造

8-オキソ・2、2・ジメチル・7 α・(1・ヒドロキシエチル)・3・オキサ・1・アザビシクロ(4.2.0)オクタンから8・オキソ・2、2・ジメチル・7 α・(1・P・ニトロペンジルカルボニルジオキシエチル)・3・オキサ・1・アゲビシクロ(4.2.0)オクタンを製造することについて前述した方法によつてそしてトランス・1・(2・テトラヒドロビラニル)・3・(1・ヒドロキシエチル)・4・(2・(2・テトラヒドロビラニル)オキシエチル)・2・アゼチジノン

を使用するととによつて、トランス・1・ (2・テトラヒドロピラニル)・3・(1・ P・ニトロベンジルカルボニルジオキシエチル)・4・〔2・(2・テトラヒドロピラニル)オキシエチル)・2・アゼチジノンが得られる。シス・ジアステレオ異性体は同様な方法で得られる。

<u>工程 6'</u>: シス及びトランス - 3 - (1 - P - ニトロベンジルカルボニルジオキシ エチル - 4 - (2 - ヒドロキシエチ ル) - 2 - アゼチジノンの製造

$$OR \qquad O \qquad O \qquad OR \qquad OH$$

$$O \qquad O \qquad NH \qquad OH$$

$$R = -COCH_2 \longrightarrow NO_2$$

2 5 Cのメタノール中のトランス・1 -(2 - テトラヒドロピラニル) - 3 - (1 -P - ニトロベンジルカルボニルジオキシエチル) - 4 - (2 - (2 - テトラヒドロピラニ

例 9

10

15

20

1 - (1 - ブチルジメチルシリル) - 4 -(2 - アセトキシエチル) - 2 - アゼチジノ

トン

7. 33、dd、J=14. 5Hs 及び 3Hs、 C-4メチンに対してトランスのC-3 プロトン 7. 53-8. 50、m、CHz CH2 OCOCH3

7. 53 - 8. 50, m, CH₂ CH₂ OCOCH₃
7. 97, S, OCOCH₃

9. 03, S, S & C (UH₃)₃

9. 75, S, Si(CH2)2

無水のN,N‐ジメチルフオルムアミド 2 5 0 紀中の 4 - (2'-アセトキシエチル) - 2 - アゼチジノン(5 0.2 %、 0.3 2 モル) 及びι-ブチルジメチルクロロシラン(50.6 9、0.335 モル)の溶液を、 0 ℃でトリエチル アミン(3 5.6 0、0.353 モル)で処理する。 すぐに白色の沈嚴が生する。混合物を 5 分攪 拌する。次に、それをベンゼン 1600ml 及び水 600配の間に分配する。有機相を水で4回 次に塩水で洗滌する。次にベンゼン溶液を硫 酸マグネシウム上で乾燥しそして炉過する。 炉液を波圧蒸発して1~(٤・ブチルジメチ ルシリル) - 4 - (2'-アセトキシエチル) - 2 - アゼチジノン 8 4.0 9 を得る。ペンタ ンから再結晶せしめて融点35℃の生成物 68.99を得る。

NMR(CDCL₃)፣: 5. 90、t, J= 6Hs、CH₂ OCOCH₃
6. 17 ~ 6. 60、m、C ~ 4メチン
6. 80、dd、J= 14. 5Hs及び5Hs、
C ~ 4メチンに対してシスのC ~ 3プロ

例 1.0

1 - (* - ブチルジメチルシリル) - 4 - (2 - アセトキシエチル) - 2 - アゼチジノン(1.9 4 9, 7.1 5 ミリモル) を0 でに冷却した無水メタノール(20 ml) に溶解し次に M · OH (0.5 ml) 中の N · OM · (0.3 6 ミリモル) の溶液を混合物に加えて0 でで2時間攪拌する。 HOAC(0.1 ml) を加え、混合物を真空蒸発し次に残留物を CH · Cl · CL

10

5

20

れ、水、5 ま N a H C O 。 で洗 様 し、 乾燥 し次 に 蒸 発 し て 淡 黄 色 の 油 を 得 る。 これ を、 容 離 剤 と して B i O A C を 便 用 す る シ リ カ ゲ ル 上 で ク ロ マ ト グ ラ フ イ ー 処 理 し て 1 ー (i ー ブ チ ル ジ メ チ ル シ リ ル) ー 4 ー (2 ー ヒ ド ロ キ シ エ チ ル) ー 2 ー ア ゼ チ ジ ノ ン 0.7 4 3 9 (4 5 ま) を 得 る。

ž

IR. μ: 2.85 (0 H) , 5.77, ブロード (β – ラクタム) ₀

10 NMR. δ : 0.23, S(CH_3 S₄), 0.96, $S(CH_3$ C-S₄), 2.0, m ($C-CH_2$ $-CH_2$ OH), 3.0, m, (C-3H+1 OH), 3.64, $\iota+m$ (C-4H+1 $-CH_2-OH$)

15 MS: $M^+ - 57 (t B * t) = 172$

1 - (: - ブチルジメチルシリル) - 4 -(2 - オキソエチル) - 2 - アゼチジノン

20

5 N α H C O 3 , 5 **5 H C O**, 5 **5 N α H C O 2** , 及び塩水で洗滌し、乾燥し次に蒸発してアルデヒド (0.5 4 3 9 , 7 4 5)を得る。

1 K. μ: 5.75 β − ラクタム及びアルデヒド

NM K. δ: 0.23 8(CH₂ Si), 0.998[

 $(CH_1)_1 C-S_i$, $3.0 m (CH_2-CHO)$ 及 $(CH_3)_1 C-S_i$, $4.0 m (C-4H)_1$, 9.76

例 1 2

1-(:-ブチルジメチルシリル)-4-(2-ヒドロキシプロピル)-2-アゼチジ ノン

-1

例 1 3

1 - (: - ブチルジメチルシリル) - 4 - (2 - アセトキシプロピル) - 2 - アゼチジ ノン

15

. 10

1 - (・ - ブチルシメチルシリル) - 4 - (2 - ヒドロキシプロピル) - 2 - アゼチジノン(2 4 6 9)を0でに冷却した UH2 C2220 mmに容解したにピリジン0.9090 g 及び とのでに容解しないので換控し、あって投控してうないないが2 C22でうれての、ないのではないが2 C22でうけんでしたが2 C22でうけんでしたが2 C22でうによっている。残留物をシリカゲル上でクロマトでがまする。残留物をシリカゲル上でクロマト・ブチルジメチルシリル) - 4 - (2 - アセチンプロピル) - 2 - アゼチシ

例 1 4

4 - (2 - アセトキシプロピル) - 2 - ア

20 ゼチジ<u>ノン</u>

13

1 - (・ - プチルジメチルシリル) - 4 - (2 - オキソエチル) - 2 - アゼチジノン (0 0 1 モル)をエーテル中で 0 Cでァーメトキシフェニルーマグネシウムブロマイド (1 1 当厳) で処理して 1 - (・ - ブチルシリル) - 4 - (2 - ヒドロキシエテル - 2 - ァーメトキシフェニル) - 2 - アゼチシノンを得なに これを前述したようにアセチル化 (例 3 、 工程 U) して 4 - (2 - アセチシノンを得る。

例 1 6

<u>4-(2-アセトキシ-5-(1'-テトラヒドロピラニルオキシ)ペンチル-2-ア</u>ゼチジノンの製造

$$\begin{array}{c}
0 \\
0 \\
0 \\
0 \\
0 \\
H_1 \\
0 \\
H_2 \\
0 \\
0
\end{array}$$

1 - (・-ブチルジメチルシリル)- 4 - (2-アセトキシプロピル) - 2 - アゼチジノン(2.49)を M・OH(0.25 M、10 ml)中の HC の 密 液 に 密解し 次 に 至温 で 2.5 時間放 筒 する。 密 剤 を 波 庄 蒸 発 し 次 に 残 留 物 を シリカゲル 上 で クロマト グラフィー 処理 して 4 - (2-アセトキシプロピル) - 2-アゼチジノンを 得る。

例 1 5

例17

<u>4 - (2 - アセトキシー2 - ァーメトキシ</u>フェニル) - エチルー2 - アゼチジノンの製

例15の方法によつて、1-(・-ブチルジメチルシリル)-4-(2-オキソエチル)
-2-アゼチジノンを1-ブロモ・3-(2
-テトラヒドロピラニルオキシ)-プロパンからのグリニヤール試業で処理し次で生成物をアセチル化して4-(2-アセトキシ-5
-(2'-テトラヒドロピラニルオキシ)ペンチル-2-アゼチジノンを得る。

8-オキソー2, 2-ジメチル-3-オキ サ-1-アザビシクロ(4,2,0)オクタ ンの製造

無水の塩化メチレン 2 5 配中の 4 - (2 '- ヒドロキシエチル) - 2 - アゼチジノン(1. 8 7 9, 0.0 1 6 モル) 及び 2, 2 - ジメトキシプロパン (1. 6 9 9, 0.0 1 6 モル)

20

10

15

特明 昭53- 87390(32)

C-6H に対してトランスのC-7 プロトン 7.82-8.68, m, 2H, C-5 メチレン 8.23, a, 3H C-2 メチル 3H

例 1 8

 8-オキソー 2、 2 - ジメチルー 7 月

 (1'-ヒドロキシエチヲ) - 3 - オキサー

 1 - アザビシクロ〔4, 2, 0〕オクタンの

 製造

 $IR(UH_2 Cl_2)$ μ: 5.7 2 μ (β-ラクタム) $NMR(UDCl_3)$ τ:

5.53 - 6.43, m, 4H, $C-4 \times 7 \cup 2 + C - 6 \times 7 \cup 2 + C - 9 \times 7 \cup 2 \times$

の溶液を室温で三弗化硼素エーテレート
(0.201 ml, 0.002 モル)で処理する。
得られた溶液を10分撹拌する。溶剤を滅圧
下で除去して油(2.5%)を得る。溶離溶剤
として2:1の酢酸エチル/ベンゼンを使用
してシリカゲル上で租生成物をクロマトグラ
フィー処理して結晶性固体として8ーオキソー2、2ージメチルー3ーオキサー1ーアザビシクロ(4, 2, 0)オクタン(1.5%)
を得る。エーテル/ヘキサンから再結晶せし
めて触点60~61での生成物を得る。
1米(CHC(3)) μ:5.73(βーラクタム)
NMR(CDC(3)) τ:

6.02-6.28, m, 2H, U-4メチレン
6.22-6.62, m, 1H, U-6メチン
6.90, dd, 1H, J_{7.7}=14H s,
J_{6.7}=4.5H s
U-6H(欠対してシスのU-7プロトン
7.47, dd, 1H, J_{7.7}=14H s
J_{6.7}=2H s

10

15

20

15

20

8.78, d, 3H, $J_{9.10} = 6.5H$ s, $U-10 \times \mathcal{F} \mathcal{N}$ \mathcal{F}_{1} 19

<u>シス-3-(1'-ヒドロキシエチル)-</u> 4-(2'-ヒドロキシエチル)-2-アゼ チジノンの製造

8 - オキソー2, 2 - ジメチルー7α - ベンジルー3 - オキサー1 - アザビシクロ〔4, 2, 0〕オクタンからトランスー3 - ベンジルー4 - (2′-ヒドロキシエチル)2 - アゼチジノンを製造することについて説明した方法によつてそして8 - オキソー2, 2 - ジメチルー7β - (1′-ヒドロキシエチル)-3 - オキサー1 - アザビシクロ〔4, 2.

0)オクタンを使用することによつて、シスー3-(1'-ヒドロキシエチル)-4-(2'-ヒドロキシエチル)-2-アゼチジノンが得る。

例 2 0

 8-オキソー2-メトキシー3-オキサー

 1-アザビシクロ[4,2,0]オクタンの

 製造

4-(2'-ヒドロキシエチル)-2-アゼチジノンから8-オキソ-2,2-ジメチル-3-オキサ-1-アザビシクロ[4,2,0]オクタンを製造することについて説明した方法によつてそして2,2-ジメトキシプロパンの代りにトリメチルオルトフオルメートを使用することによつて、8-オキソ-2-メトキシ-3-オキサ-1-アザビシクロ

(4, 2, 0) オクタンが得られる。
 IK(UHCL) μ: 5.69(β-ラクタム)
 NHK(UDCL) τ:
 4.30, *, 1H, U-2メチン

5 5 6 7 - 6.4 3, m, 3 H, C - 4 メチレン+ C - 6 メチン 6.6 2, a, 3 H, O C H₃

10 7.33, dd, 1H, $J_{7.7}=16H$ s, $J_{6.7}=2H$ s U-6HK対してトランスのU-7メチレンプロトン 7.70-8.65, m, 2H, U-5メチレン 例 2.1

8 - オキソー2 - メトキシー7 α 及び # -ベンゾイルー3 - オキサー1 - アザビシクロ (4,2,0)オクタンの製造

20

性相を塩化ナトリウムで飽和し次に塩化メチレンで抽出する。合した塩化メチレン溶液を硫酸マグネシウム上で乾燥し、炉過し次に炉液を減圧蒸発して租生成物94甲を得る。エーテルで展開するシリカゲル上の分離用海イクロマトグラフィー処理によつて精製して、混合物として8-オキソー2-メトキシー7a及びβ-ベンゾイル-3-オキサー1-アザビシクロ〔4,2,0〕オクタンを得る。
1κ(UIIC4。)μ: 5.6 7(β-ラクタム),

5,96(ベンゾイル)

NMR (CDC) T:

. 10

15

1.73-205, m, 2H, A+H 233-263, m, 3H, A+H 4.28, S, 1H, U-2メチン 5.37及び5.40, 2個の二郎 d, 1H, 「6.7a=4Hs, J6.7β=2Hs, U-7a 及びβ-メチン

6.0 0 - 6.3 7, m, 2H, $C - 4 \times f \cup v$

5.47-5.77, m, 1H, U-6メチン

特別 昭53- 87390 (33)

Co. H₅ O H

N O U U

Co. H₅ O H

(A) O H

(B) O H

(B) O H

(Co. H₅ O H

(Co. H₅

選案雰囲気下 - 7 8 ° の無水のテトラヒドロフラン中の新しく製造したリチウムジインプロピルアミド 1.1 当量の溶液に、 - 7 8 ° に冷却した無水のテトラヒドロフラン1 型中の8 - オキソー2 - メトキシー3 - オキサー1 - アザビシクロ[4, 2, 0] オクタン (5 6 啊, 0.3 5 7 ミリモル)の溶液を加トに (4 9 啊, 0.3 5 7 ミリモル)で処理したに溶液を15分にわたに かて 0 でに加盛する。溶液を水に注加し次に

6.6 7, a, 3 H, 0 C H₃
7.8 0 - 8.1 3, m, 2 H, C - 5 メチレン
デj 2 2

<u>シス及びトランス-1-フォルミル-3-</u> ベンゾイル-4-(2¹-ヒドロキシエチル) 2-アゼチジノンの製海

機硫酸 0.1 モル当量を含有する水性 p ージオキサン中の 8 ーオキソー 2 ーメトキサー 1 ーフ ストキサー 1 ーフ アザビシクロ (4 , 2 , 0) オクタンの 重 レンタンの で 地 出 で る。 容 液 で り る。 容 液 で り な に 郷 化 マ グ エ か で 抽 出 す る。 合 し た に 優 と で 液 を 減 と で か 上 で 乾燥 し、 戸 過 し 次 に 戸 液 を 減 し て シスー 1 ーフ オル ミルー

3 - ベンゾイルー 4 - (2 ′ - ヒドロキシエ チル) - 2 - アゼチジノンを得る。

Ø⊓2 3

10

15

20

10

15

20

<u>シス及びトランス-3-ベンゾイル-4-</u> (2¹-ヒドロキシエチル)-2-アゼチジ ンの製造

$$C_6 \stackrel{O}{\bowtie} \stackrel{O}{\longrightarrow} \stackrel{O}{\bowtie} \stackrel{O}{\bowtie}$$

ゥージオキサン中のシス及ひトランスー1 ーフオルミルー3ーベンゾイルー4ー(2′ ーヒドロキシエチル)ー2ーアゼチジノンの 溶液を、室温(25℃)で重炭酸ナトリウム 1当最の水溶液で処理する。得られた溶液を 2時間撹拌する。次に、それを1 M H 3 フオ スフエート緩衝液の添加によつて酸性にする。 生成物を酢酸エチルで抽出し、塩水で洗滌する。酢酸エチル溶液を硫酸マグネシウム上で

: -5

したようにして8-オキソー2,2-ジメチ ルー3-オキサー1-アザビシクロ〔4,2, 0 〕オクタンのリチウムエノレート(40 啊. 0.258ミリモル)を製造する。エノレート を-78℃で過剰のアセトンで処理する。 - 7 8 ℃で 5 分後に、反応混合物を、水に注 加することによつて急冷する。水性相を塩化 ナトリウムで飽和しそして塩化メチレンで抽 出する。合した塩化メチレン裕液を、硫酸マ グネシウム上で乾燥し、炉過し次に炉液を減 タノールノクロロフオルムで展開するシリカ ゲル上の分離用海層クロマトグラフィーによ つて精製して8-オキソー2,2-ジメチル - 7 a 及びターヒドロキシイソプロピル - 3 - オキサー 1 - アザビシクロ(4 , 2 , 0) オクタン〔それぞれ23w及び3w〕を得る。 7 α - ジアステレオマー:

 $I \ H \ (\ U \ H \ Cl_3 \) \ \mu : 5.75 \ (\ \beta - 5794 \)$ $N \ M \ R \ (\ U \ Cl_3 \) \ \iota :$

特朗 昭53-- 87390 (34)

乾燥し次に炉過する。炉液を減圧蒸発してシス及びトランス - 3 - ペンゾイル - 4 - (2 '-ヒドロキシエチル) - 2 - アゼチジノンの混合物を待る。

例 2 4

 8-オキソー2, 2-ジメチルー7 a 及び

 ターヒドロキシイソプロピルー3ーオキサー

 1-アザビシクロ(4, 2, 0)オクタンの

 製造

8 - オキソ・2, 2 - ジメチル - 7 α - イソプロピル - 3 - オキサ - 1 - アザビシクロ [4, 2, 0]オクタンの製造において説明

2.5

6.0-6.23, m, 2H, U-4メチレン 6.27-6.60, m, 1H, $U-6 \times F \times$ 7.13. d. 1H, $J_{6.7} = 1.9H$ s. $U - 7 \times 7 \times 7 \times 7 \times 1.9H$ s. $U - 7 \times 7 \times 7 \times 7 \times 1.9H$ s. $U - 7 \times 7 \times 7 \times 1.9H$ s. $U - 7 \times 7 \times 7 \times 1.9H$ s. $U - 7 \times 7 \times 7 \times 1.9H$ s. $U - 7 \times 7 \times 7 \times 1.9H$ s. $U - 7 \times 7 \times 7 \times 1.9H$ s. $U - 7 \times 7 \times 7 \times 1.9H$ s. $U - 7 \times 7 \times 7 \times 1.9H$ s. $U - 7 \times 7 \times 7 \times 1.9H$ s. $U - 7 \times 7 \times 7 \times 1.9H$ s. $U - 7 \times 7 \times 7 \times 1.9H$ s. $U - 7 \times 7 \times 7 \times 1.9H$ s. $U - 7 \times 7 \times 7 \times 1.9H$ s. $U - 7 \times 7 \times 7 \times 1.9H$ s. $U - 7 \times 7 \times 7 \times 1.9H$ s. $U - 7 \times 7 \times 7 \times 1.9H$ s. $U - 7 \times 1.9H$ s. U7.97-8.60, m, 2H, U-5メチレン 8. 03, a, 1H, OH } U-2メチル) (CH₂) 2 CHOH 8.68. a. 3 H 7 8 - ジアステレオマー: 1 R (U H Cl;) μ: 5.7 4 (β-ラクタム) NilK (CDCla) T: 6.06-6.44, m, U-4 メチレン+ U-6 メチン 6.79, d, $J_{6.7} = 5 H_{4}$, $U - 7 \times F \times J_{6.7}$ 8.0 - 8.6, m, じ-5メチレン 8.52. 8.60, . (CH2)2 CHOH 8.71.

Ø≒2 5

5

10

15

20

トランス - 3 - ヒドロキシイソプロピル -4 - (2′-ヒドロキシエチル) - 2 - アゼ チジノンの製造

10 8-オキソー2, 2-ジメチルー7αーベンジルー3-オキサー1-アザビシクロ(4, 2, 0)オクタンからトランスー3ーベンジルー4-(2'-ヒドロキシエチル)ー2ーアゼチジノンを製造することについて説明した方法によつてそして8-オキソー2, 2ージメチルー7α-ヒドロキシイソプロピルーーオギサー1-アザビシクロ(4, 2, 0)オクタンを使用することによつて、トランスー3-ヒドロキシエチル)-2-アゼチジノンが

الت

シエチル) - 2 - アゼチジノンが得られる。 例 2 6

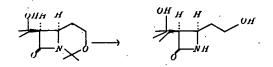
8-オキソー7-アセトキシメチレン-2, 2-ジメチルー3-オキサー1-アザビシクロ(4,2,0)オクタンの製造

- 7 8°の窒累雰囲気下における無水テトラヒドロフラン 5 ml中の新しく製造したカチウムジイソプロピルアミド 2 0 当量の溶液で、
- 7 8°に冷却した無水のテトラヒドロフラン 2 ml中の8 - オキソー2, 2 - ジメチルー3 - オキサー1 - アザビシクロ(4, 2, 0) オクタン(98 mg, 0.629 ミリモル)の溶液を加える。2 分後に、過剰の無水の M, M - ジメチルフオルムアミド(460 mg, 6.29 ミリモル)を加え次で蒸留しそして

得られる。

例25 a

<u>シス-3-ヒドロキシイソプロピル-4-</u> (2'-ヒドロキシエチル)-2-アゼチジ ノンの製造



8 - オキソー 2 、 2 - ジメチルー 7 α - ベンジルー 3 - オキサー 1 - アザビシクロ〔4。
2 、 0 〕オクタンからトランスー 3 - ベンジルー 4 - (2 - ヒドロキシエチル) - 2 - アゼチジノンを製造することについて説明した方法によつて8 - オキソー 2 、 2 - ジメチルー 7 ターヒドロキシイソプロピルー 3 - オキサー 1 - アザビシクロ〔4 、 2 、 0 〕オクタンを使用することによつて、シスー 3 - ヒドロキシイソプロピルー 4 - (2 ′ - ヒドロキ

-78 ° に冷却した脱ガスした塩化化アセチル(148m、1.89ミリモル)を加える。
-78° で5分機拌した後に、反応に注かる。
0.2 Mph 7フオスフェート緩衝液に注かする。
生成物を塩化メチレンで抽出する。合して乾燥はメチレンで液を減圧蒸発して、クロで水にで変が、カゲル上の分離用薄層クロマトグラフィーセトナーのよるメチレンー2、クロ(4、2、0)オクタン(25m)を

IR(CHC/4) μ: 5.65 (β-ラクタム),

5.89 (C = C)

· NMR (UDCL) T:

特朗 昭53- 87390 (36)

6.07-6.30, m, 2H, C-4メチレン
7.82, a, 3H, OCOCH3
8.20, a, 3H
8.53, a, 3H
7.77-8.67, m, 2H, C-5メチレン

7.77-8.67, m, 2개, 0-5メテレン

例 2 7

8-オキソー 7 - (1 ' - アセトキシエチ リデン) - 2, 2 - ジメチル - 3 - オキサー 1 - アザビンクロ (4, 2, 0) オクタンの

10 製造

15

10

20

8 - オキソー 2 、 2 - ジメチルー 3 - オキ サー1 - アザビシクロ [4 、 2 、 0] オクタ ンから 8 - オキソー 7 - アセトキシメチレン - 2 、 2 - ジメチルー 3 - オキサー 1 - アザ ビシクロ [4 、 2 、 0] オクタンを製造する

3 - オキサ - 1 - アザビシクロ〔4, 2, 0〕 オクタンの製造

$$CH_3 \xrightarrow{COCH} O \longrightarrow CH_3 \xrightarrow{H} H$$

ことについて説明した方法によつて N 、 N ージメチルフオルムアミドの代りに N 、 N ージメチルアセトアミドを使用することによつて 8 ーオキソー 7 ー (1 ' ー アセトキシエチリデン) ー 2 、 2 ー ジメチルー 3 ー オキサー 1 ー アザビシクロ [4 、 2 、 0] オクタンが得られる。

 $IR(UH_{CC3})$ μ: 5.67(β-ラクタム), 5.72(エステル), 5.90(U=U)

NMR (CD_{CQ_3}) τ : 5.5 3 - 6.0 0 . π , 1 H, C - 6 \times \neq \sim

6.0 2, m, 2H, $C-4 \times \mathcal{F} \cup \mathcal{V}$ 7.5 3 - 8.7 3, m, 2H, $C-5 \times \mathcal{F} \cup \mathcal{V}$ 7.8 0, *, 3H $CH_3 \cup OO \cup C = 0$ 7.8 3, *, 3H $CH_3 \cup OO \cup C = 0$ 8.2 2, *, 3H $CH_3 \cup OO \cup C = 0$ 8.5 7, *, 3H

8 - オキソー 2 . 2 . 7 8 - トリメチル -

(13 号) を得る。 IR(UHCLs) μ: 5.74(β-ラクタム) NMK(UDCLs) τ:

6.04-6.20, m, U-4メチレン
6.28, m によつて部分的にカバーされたセックステット、J=10H a 及び
5.2H a, U-6メチン

6.7~1, m, $J=7.6\,H$ s 及び $5.2\,H$ s, C-7メチン

7.92-8.84, m, ピー5メチレン

8.26, * } U-2メチル

8.80, d, J = 7.5 H :

例 2 9

例 2 8

<u>シス-3-メチル-4-(2'-ヒドロキ</u> シエチル)2-アゼチジノンの製造

$$CH_3 \xrightarrow{H} \xrightarrow{H} \xrightarrow{H} \xrightarrow{H} OH$$

8-オキソー2, 2-ジメチルー7αーベンジルー3ーオキサー1ーアザビンクロ〔4, 2, 0〕オクタンからトランスー3ーベンジルー4ー(2ーヒドロキシエチル)ー2ーアゼチジノンを製造することについて説明した方法によつてそして8ーオキソー2, 2ージメチルー7βーメチルー3ーオキサー1ーアザビシクロ〔4, 2, 0〕オクタンを使用することによつて、シスー3ーメチルー4ー(2′ーヒドロキシエチル)ー2ーアゼチジノンが得られる。

例 3 0

10

1.5

20

10

15

8-オキソ-2, 2-ジメチル-7β-エ チル-3-オキサ-1-アザビシクロ(4, 2, 0)オクタンの製造

6.90, m, J = 8.5 H s, 7 H s, 5.5 H s, C-7メチン 7.94-8.89, m, C-5メチレン+C-9メチレン 8.26, s 8.59, s 9.02, ι, J=7 H s, CH₃ CH₂

Ø∮3 1

<u>シス~3-エチル~4-(2^-ヒドロキ</u> シメチル)-2-アゼチジノンの製造

8 - オキソー2, 2 - ジメチルー7 αーベンジルー3 - オキサー1 - アザビシクロ(4 2, 0) オクタンからトランスー3 - ベンジルー4 - (2 - ヒドロキシエチル) - 2 - アゼチジンを製造することについて説明すた方

酸化白金10mを含有する酢酸エチル2mℓ 及びメタノール 0.2 114中の 8 - オキソー 7 -(11-アセトキシエチルデン)-2,2-ジメチルー 3 ーオキサー1 ーアザビシクロ [4,2,0]オクタン(11啊,0.046 ミリモル)の溶液を、室温及び40 タサイ 水素 下で60分水素添加する。反応混合物をスパ ーセルの床を通して炉過し、更に酢酸エチル で洗滌する。炉液を被圧蒸発して、結晶性生 成物8mを得る。エーテルで2回展開する分 離用薄層クロマトグラフィーによつて精製し て8 -オキソー2,2-ジメチル-78-エ チルー3ーオキサー1ーアザビシクロ〔4. 2, 0]オクタン(6叫)を得る。 *Iκ*(*UHC*2₃) μ; 5.74(β-ラクタム) NAR (CDC/3) T;

6.06-6.22, m, U-4メチレン
6.26, 部分的に m 下のセックステット、
J=10.5 H s, 10.5 H s 及び 5.5 H s,
U-6メチン

-

法によつてそして8-オキソー2、2-ジメチルー7β-エチルー3-オキサー1-アザビシクロ〔4、2、0〕オクタンを使用する ことによつて、シスー3-エチルー4~(2′ ーヒドロキシエチル)-2-アゼチジノンが 得られる。

例 3 2

<u>1~(;-ブチルジメチルシリル)-3-</u> <u>アセチル-4-(2′-ヒドロキシエチル)</u> -2-アゼチジノンの製造

- 7 8 での窒素雰囲気下における無水テトラヒドロフラン 3 ml 中の新しく製造したリチウムジイソピロピルアミド 1.1 当量の溶液に、78° に冷却した無水テトラヒドロフラン 1 ml 中の 1 - (ι - ブチルジメチルシリル) -

特別 昭53- 87390(38)

ー 4 ー (2 ′ - アセトキシエチル) - 2 - アセトキシスチャル) - 2 - アセトキシスチャル) - 2 - アセチジノン(6 1 号, 0.2 2 5 ミリモル)の密液を加える。 1 2 分 後に、反応海合物を密かる。 2 谷 液を塩化ナトリウムで飽化メチレン溶液を塩化ナトリウムで洗液し、 6 谷 で は かった で 過 する。 6 幹 酸 エチレン な 焼 して 担 生 成 物 5 0 号 を 得 る。 6 幹 酸 エチレン な 発 開 する シリカゲル 上の分離 用 海 層 ク (・ ・ ブ チ ル ジメチルシリル) - 3 - ア セチアイーでよる 精 製 に よ つ 、 1 - (・ ・ ブ チ ル ジメチルシリル) - 3 - ア セ チンノン(1 9 号) を 得る。

 $I \mathrel{\mathrel{\mathcal{K}}} (\mathrel{\mathrel{\mathcal{C}}} I \mathrel{\mathrel{\mathcal{C}}} Q_3 \) \mathrel{\mathrel{\mathcal{U}}} : 5.73 \ (\mathrel{\mathrel{\mathcal{V}}} - 5 / 5 / 4),$

15 5.83(ケトン)

20

10

NMR (UDC_{3}) τ : 5.88 - 6.57, m, 4H, $U-3-\cancel{X}\cancel{F}\cancel{D}+U-4\cancel{X}\cancel{F}\cancel{D}+UH_{2}$ UH_{2} UH_{2} UH_{3} UH_{4} UH_{2} $UHUH_{2}$ 7.68, a, 3H, UH_{3} UU UU 9.05, a, 9H, a i c (UH_{3}) 3

. 5

15 $I \, h \, (\, C \, H_{\, 2} \, \, C \, l_{\, 2} \, \,) \, \mu : \, 5.6 \, 8 \, (\, \beta \, - \, \bar{\jmath} \, \rho \, \Delta \, D \, V \, h \, - \, \pi$ ネート)、6.1 9 及び 6.5 4

NMK (UDCes) T :

1.67, d, 2H, A+H 237, d, 2H, A+H

20 4.67, 1, 2H, A - UH₂

9.68, * } 6H, Si(CH₃) z 8.70, *

 8 - オ キ ソ - 2 , 2 - ジメチル - 7 a

 (1' - ァ - ニ ト ロベンジル カルポニルジオ

 キシエチル) - 3 - オ キ サ - 1 - ア ザビシク

 ロ(4, 2, 0) オ クタンの 製造

0° で無水の条件下で、エーテル 0.6 ml中の8-オキソー22-ジメチルー7 α-(11'-ヒドロキシエチル)-3-オキサー1-アザビシクロ(4,2,0)オクタン(60%,0.302ミリモル)の密液を、粉末状の水酸化カリウム(19%,0.332ミリモル)で処理する。15分後に、p-ニトロベンジルクロロフオルメート(65%,0.302ミリ

4.67 - 5.22, m, UH₃ UH

5.98-6.25, m, 2*H*, C-4メチレン

___i

6.25-6.62, m, 1H, C-6メチン

6.75 - 7.12, m, 1H, $C-7 \times \mathcal{F} \mathcal{V}$

7.75 -8.83, $_{\pi}$, $_{2}^{H}$, $_{U}$ $_{-5}$ メチレン

8.22. 1, 311, ビー2メチル

8.50-8.58, m, 5H, C-2メチル+CH₃ CH 一

トランス - 3 - (1 ′ - p - ニトロベンジ ルカルボニルジオキシエチル) - 4 - (2 ′ - ヒドロキシエチル) - 2 - アゼチジノンの 製造

 $R = - \bigcup_{i=1}^{N} O_i O_i H_i - \bigcup_{i=1}^{N} O_i$

8 - オキソー 2 , 2 - ジメチル - 7 α - ベ ンジル - 3 - オキサ - 1 - アザビシクロ (4 , 2,0]オクタンからトランス-3-ベンジル-4-(2'-ヒドロキシエチル)-2アゼチジノンを製造することについて説明した方法によつてそして8-オキソ-2,25 ジメチル-7 a-(1'-p-ニトロベンジルカルボニルジオキシエチル)-3-オキサー1-アザビシクロ[4,2,0]オクタンを使用することによつて、トランス-3(1'-p-ニトロベンジルカルボニルジオ
10 キシエチル)-4-(2'-ヒドロキシエチル)-2-アゼチジノンが得られる。
1だ(CH2 Ct2) #:5.67(β-ラクタム),
5.72ショルダー,6.20及び6.57(ニトロ)
NSIR(CDCt3) 8:

15 1.73, d, 2H, J = 8.5H s, A r H 243, d, 2H, J = 8.5H s, A r H 3.63, プロード e, 1H, NH 4.37-5.13, m, 1H, UH₃ UH 4.72, e, 2H, A r UH₂ 20 6.07-6.53, m, 1H, U-4メチン

キシエチル) - 3 - オキサ - 1 - アザビシクロ (4, 2, 0) オクタンを製造することについて説明した方法によつてそして 8 - オキソー 2, 2 - ジメチル - 7 ター (1 ' - ヒドロキシエチル) - 3 - オキサ - 1 - アザビシクロ (4, 2, 0) オクタンを使用することによつて、8 - オキソー 2, 2 - ジメチルー7 ター (1 ' - ァーニトロベンジルカルボニルジオキシエチル) - 3 - オキサ - 1 - アザビシクロ (4, 2, 0) オクタンが 待られる。例36

<u>シス-3-(1'-ヮ-ニトロベンジルカ</u>ルボニルジオキシエチル)-4-(2'-ヒ

$$0R \xrightarrow{H} 0H$$

特別 昭53- 87390 (39)

6.23, t, 2H, J=5.5H s, CH₂ OH 6.73-6.93, m, 1H, C-3×±× 7.63-8.97, m, 3H, CH₂ CH₂ OH 8.53, d, J=6.5H s, CH₃ OH

8 - オキソー2, 2 - ジメチルー7 & -(1 ' - ヮ - ニトロベンジルカルボニルジオ + シエチル) - 3 - オキサー1 - アザビシク

口[4,2,0]オクタンの製造

Ø 3 5

8 - オキソー2, 2 - ジメチルー7 α - (1' - ヒドロキシエチル) - 3 - オキサー1 - アザビシクロ[4, 2, 0]オクタンか68 - オキソー2, 2 - ジメチルー7 α - (1' - 2 - ニトロベンジルカルボニルジオ

10

1.5

8 - オキソー2, 2 - ジメチルー7 α - ベンジル-3 - オキサー1 - アザビシクロ[4,2,0]オクタンからトランス-3 - ベンジル-4 - (2'-ヒドロキシエチル)-2 -

- 5 アゼチジノンを製造することについて説明した方法によつてそして8-オキソー2,2-ジメチル-7 が-(1'-ゥーニトロベンジルカルボニルジオキシエチル)-3-オキサー1-アザビシクロ[4,2,0]オクタン
- -0 を使用することによつて、シス-3-(1′ ーゥ-ニトロベンジルカルボニルジオキシエ チル)-4-(2′-ヒドロキシエチル)-2 -アゼチジノンが得られる。

例 3 7

5 前述した諸例の方法及び第『表(以下の)の記載及び脚注によつて、本発明の化合物の製造に有用な以下の置換アゼチジノンが得られる。

:0

第 [表

$$R^{2} \xrightarrow[NH]{R^{1}} H \xrightarrow[N]{U} U U - U H_{3}$$

	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	<u></u>	
化合物	K1.	K3	R1 .
1	(isopropyl)	Н	Н
2	U_6 H_5 $-CH_2$	Н	H
3	H OCH2 -8-CH3	Н	Н
. 4	$H = O - CH_2 - SCH_3$ $O - CH_2 - SCH_3$ $O - CH_2 - SCH_3$	Н .	CH_2 CH_2 $-CH_2$ N_3
5	H Cits	. н	$CH_2 CH_2 - CH_2 - O - C - O CH_2 - O - NO_2$
6	00H ₂ 8_0H ₃ / үн ₃	Н	, <i>ch</i> ₃

					1000 -4155-	01330 (41)
	ОСН ₂ ВСН ₃			CH ₂ -CH ₂ -COOCH	. O. H.	
7	CH ₂	H	٠.,	CH ₂ =CH ₂ =COOCH		
	OCH ₂ SCH ₃					. ,
8	OH OF ₃	H		II	·	
	$\widehat{CF_3}$					
	. 0-	СИ ₂ 8СИ ₃ Н		<i>H</i>	•	
. 9	U_6 H_5 CH_2 $-CH_2$ $-CH$					
				н .	• •	
10	$C_6 H_6 = CH_2 CH = C = OC$ $C_6 H_6 = CH_2 CH = C = OC$ $C_6 H_6 = CH_2 CH = C = OC$ $C_6 H_6 = CH_2 CH = C$ $C_6 H_6 = CH_6 CH = C$	H ₂ H				•
	o °					
	NH_U_UUH ₂ -	~_N O2		•		
	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·			Н		.•
11	U ₆ II ₅ -U-	H		и		•
		•				
12	CH ₂ OH	H	•	H		
	CH ₃					,
				•		
	· 逆				•	
13	_C/I ₃	Н		II	•	
	•	.,		н .		
14	CH ₃ CH ₂ =	. H				
1.5	Н	UH3 11 90	H ₂ -\(\sigma\)-N O ₂	H		
15	•			•		
				UH		
16	H	C.H ₂ .1 00	ing song	_CH ₃		
	U II					
17	C.H ₃ C=	Н		Н	•	
	v				•	
18	·	-N U ₂ H	•	u ·		•
	ı			•		
19	<i>II</i>	Н	•	_CH ₃		
20	н `	н .	,	_UH2 UH2 _UH2	_N ₃ ·	
20	•			· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	•	
21	CH O-CH ₂ -SCH	H		_UH ₂ _UH ₂ _U	OUH ₂ U ₆ H ₅	•
	`			•		

22	CH.			$^{\cdot}H$
	CH ₃	•	٠.	

H

H

H

H

$$CH_2$$
 $O-C-CH_2$ NO_3 H

-4

$$CH_{2} \longrightarrow C-C-CH_{2} \longrightarrow NO_{2} \qquad H$$

30 CH 0-C-CH

28

29

 $O = C = CII_2 =$ $NO_2 \qquad II$

第『表に対する脚注

- (1) 列2に説明した。
- (2) 例 3 に説明した。..
- (3) 例 6 に 説明した。

1.5

15

- (4) 例 1 2 における UH, MBr の代りに 1 - プロモー 3 - アジドプロパンからのグリニヤール試薬を使用する以外は、例 9 、 1 0 、 1 1、 1 2、 1 3 及び 1 4 の方法を使用して、例 6 の工程 U の生成物から。
- (5) グリニヤール試験を1-プロモー3-(ァーニトロベンジルオキシカルボニルオキシ)-プロパンから製造する以外は(4)と同じ。
 - (6) 工程 A におけるアセトアルデヒドの代 りにフォルムアルデヒドを使用する以外は例 6 の方法によるそしてとの生成物を例 9、 1 0、1 1、1 2、1 3 及び 1 4 の方法に使
 - 10、11、12、13及び14の方法に使
- (7) 例12のグリニヤール試薬を1-ブロモ-3-(ベンジルオキシカルボニル)-プ
 20 ロパンから製造する以外は(6)と同じ。

;.e\$l

- (B) 例 8 の 工程 G の 生 成 物 の ア セ チ ル 化 に よ る。
- (19) 例14 に説明した。
- 20) 例12に1-プロモー3-アジドープロパンからのグリニヤール試験を使用し次で例13及び例14の方法による。
 - 20 グリニヤール | 数楽を 1 ブロモー 3 (ベンジルオキシカルボニル) プロパンから製造する以外は(5)と同じ。
- 10 20 アルコールのトシル化次で N a N s による 6 換次で工程 C n の方法及び生成物のアセチル化によつて 例 8 の工程 L n の生成物から。
 - 図 臭化ペンジルの代りに UH 1 を使用して例3 の工程 4 の方法を使用しそして最後の操作を再び反復し次で例3 の工程 8 及び Uの方法を使用し、例8 の工程 D の生成物から。
 - 24 臭化ペンジルの代りに CH, I を使用 する以外例3の工程 Aの方法を使用し次で例 8の工程 C、F及び Cの方法を使用しそして 生成物をアシル化することによつて例8の工

- 特別 四53-87390(43) (8) 工程 4 におけるアセトアルデヒドの代 りにトリフルオロアセトアルデヒドを使用す る以外は例 6 の方法による。
- (9) アルデヒドが3-フェニルプロピオン アルデヒドである以外は(8)と同じ。
- QQ アルデヒドが3-フェニル-3-(ヮ -ニトロベンジルオキシカルボニルアミノ) -プロピオンアルデヒドである以外は(8)と同 に。
- (11) 例23の生成物のアセチル化による。
- Q2 例 2 5 または 2 5 c の生成物のアセチ ル化による。
 - (13 例29の生成物のアセチル化による。
 - 04) 例31の生成物のアセチル化による。
- 05 例 8 の工程 G'の生成物のアセチル化による。
- (b) 例9、10、11、12、13及び14の方法によつて例6の工程 (の生成物から。
 - (17) 例32に説明した。

1

程ルの生成物から。

(四) 例28の生成物からそして例2の工程A、B及びじの方法による。

23 例 9 、 1 0 及 び 1 1 の 方法を 使用 し 次 で p ー メトキシフェニルーマグネシウムブロ マイドの代り に p ー メチルチオフエニルーマ グネシウムブロマイドを 使用する 以外は 例 1 5 の 方法によつて 例 8 の 工程 G ' の 生成物

め グリニヤール試楽が2ーメチルチオービニルーマグネシウムブロマイドである以外はぬと向じ。

四 グリニヤール試薬を1-クロロー4-アジド-1-ブテンから製造する以外は 200 と同じ。

30 グリニヤール試薬を1-クロロー4-アジドーブタンから製造する以外は 23 と同じ。



0

5

前述した楮例に説明した方法によつて、第 「表に示した本発明の化合物(I)が得られる。 方法に関する備考は第
「表に対する脚注に示す。

:5

第 11 表

•				··
化合物	R1	K 3	R3	K
1	Н	Н	Н	Na
2	UH2 UH	Н	н	Na
3	Н	CH ₃ UH	Н	<i>N</i> ₆
4	HO-CH ₂	<i>H</i>	Н	Na
. 5	Н	HO-CH ₂		. N s
6	CH ₁ OH	<i>II</i>	H	Na
7	H	UH, OH	Н	Na
8	H	н	CH ₃	
		·	*	

特別 昭53- 87390(45)

9	Н	Н	$CH_2 - CH_2 - CH_2$ \downarrow NH_2	Н	
10	CH, OH	II.	CH ₂ CH ₂ -CH ₂	Н	
11	CH ₃	, <i>H</i>		Na	
12	<i>II</i>	CH ₃	Н .	· N a	·
13	Ce Hs -	Н .	Н .	Na	
14	И	C ₆ H ₅ -C	.	K	
15	C ₆ JI ₅ CII ₂	Н	Н	. K	·
16	Н	C ₆ H ₅ - CH ₂	Н	Na	
	<u> </u>				
17	CH ₂ CH ₂	н	· H	N a	·
18	Н	CH ₂ CH ₂	II.	K	
19	CII3	Н	CH ₃	K	
20	н	CH ₃	UH ₃	<i>N</i> a · · .	·
21	OF3 -OH	Н	Н	N a	
22		$CF_3 = C + OH$		<i>N</i> a	
23	C ₆ H ₅ CH ₂ -CH ₂	Н	Н	K	
24 ·	н	C ₆ If ₅ CH ₂ -CH ₂	н	E .	

•					
	<i>9</i> €		•		
	فحد				
			,	特別 昭5	3- 87390 (46)
•	OH				
25	C ₆ II ₆ CHCH ₂ CH=	Н	Н	. #	
	 NH ₂	•	•		
	-				
	<i>I</i> :			Н	
26	U ₆ II ₅ = UH - UH ₂ = U -	- Н	Н	,,,	
	.	1	•		
	•				
	,,,,		Н	K	
27	CH ₂ O	· .	,		
	İ				
		<i>(14)</i>	₩.	K	
28	H	UIL O	~~		
		l			
			$CH_2 = CH_2$	N a	
29	CH ₂ OH	H	1		•
	1		СИ2 ОН		
			na na	Na	•
3 0	H	CH, OII	$CH_2 = CH_2$	21.0	
		1	∪ СН ₂ ОН		
31	UH ₂ OH	Н	$CH_2 - CH_2$	Na	
	Ţ		COON		•
			•		
	·	•	·	•	
			• .		
	(4) (4)				•
	-		• • •		
. 32	, <i>II</i>	UH, UH	$CH_2 = CH_2$	No	
•		\longrightarrow	COON	•	
					•
33	UH ₂ =0H	H	CH ₂ CH ₂	N a	
	, F		COONS		
3 4	UH, NH,	Н	Н	. Н	4
	\sim .			•	
	•				
35	c// ₁	UH ₃	H	Na	
0.0	,	-			
	•		•		
36	. UH ₂ UH	UH ₃	Н	N _a	
00		••			•
37	01 <u>13</u> 911	CH ₃	H	N _a	
٠,	~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~~	· · ·			
	l			•	
38	U// ₃	CH ₃	Н	K*	
36	UH				•
	•	•			
39	UH ₃ UH	H	-\(\)-8 UH_2	·	
	H	•		^	

$$N_{a}$$

$$N_{a}$$

$$N_{a}$$

$$N_{H_{2}}$$

$$N_{H_{3}}$$

$$N_{H_{4}}$$

$$N_{H_{5}}$$

第Ⅱ表に対する脚注

- (1) 伊川
- (2) [5] 4
- (3) 例37の化合物15から。
- (4) 例 3 7 の 化 合 物 6 、 例 4 の 方 法 か ら。
- (5) 例 3 7 の化合物 6 のエピマー、例 4 の 方法から。
- (6) 及び(7) 例 3 7 の化合物 1 2、例 4 の方法から。
- 10 (8) 列37の化合物19、例1の方法から。
 - (9) 例37の化合物20、例1の方法から。
 - 00 例37の化合物4、例4の方法から。
 - (1) (7) 7

15

- 102 例 3 7 の 化 合 物 1 の エ ピマー、 例 7 の 方 法 か ら。
- (3) 例 3 7 の化合物 1 1 、例 1 の方法から。 (4) 例 3 7 の化合物 1 1 のエピマー、例 1 の方法から。
 - 0.59 例 5
- 20 06 例37の化合物2のエピマー、例5の

方法から。

- (7) 例37の化合物14、例1の方法から。
- (18) 例37の化合物14のエピマー、例1
- の方法から。
 - (15) 例37の化合物13、例1の方法から。
- (a) 例 3 7 の 化 合 物 1 3 の エ ピマー、 例 1 の 方 法 か ら。
- 20 例37の化合物8、例4の方法から。
- 22 例37の化合物8のエピマー、例4の 方法から。
 - 四 例 3 7 の 化 合物 9 、例 4 の 方法 か ら。
- 24 例 3 7 の 化 合 物 9 の エピマー、 例 4 の 方 法 か ら。
 - Ø3 列37の化合物10、例4の方法から。
- Ø 例37の化合物10のエピマー、例4の方法から。
 - め 例37の化合物17。例1の方法から。
- (24) 例37の化合物17のエピマー、例1
- の方法から。
 - (24) 例 3 7 の 化 合 物 5 、 例 4 の 方 法 か ら。

50 例 3 7 の 化 合 物 5 の エ ピマー 、 例 4 の 方法 か ら。

(3) 例 3 7 の化合物 2 1、例 4 の方法から。 (2) 例 3 7 の化合物 2 1 のエピマー、例 4

5 の方法から。

33 例37の化合物7、例4の方法から。

54 例37の化合物22、例1の方法から。

四 例37の化合物23、例1の方法から。

の及び師 例37の化合物24、例1の方

10 法から。

15

20

15

20

38 例37の化合物25、例1の方法から。

59 例37の化合物26、例1の方法から。

(41) 例37の化合物27、例1の方法から。

(41) 例37の化合物28、例1の方法から。

(42) 例37の化合物29、例1の方法から。

(43) 例37の化合物30、例1の方法から。

(44 pH 8.5 (水 2 5 C) におけるエチルフ オルムイミデート塩酸塩による処理によつて

例38の化合物43から。

49 pH 8.5 (水25℃) におけるエチルア

퇿

IK (cm-1):3500~2300 U-UH.

1735ブロード(ダーラクタム, 酸 カ ルボニル), 1620(エステ ルカルボニル)

特限昭53-87 390 (48) セトイミデート塩酸塩による処理によつて例 3 8 の化合物 4 3 から。

(4) pH 8.5 (水 2.5 ℃) におけるエチルフ オルムイミデート塩酸塩による処理によつて 例 3.8 の化合物 1.0 から。

(f) ph 8.5 (水 2.5 ℃) におけるエチルア セトイミデート塩酸塩による処理によつて例 3.8 の化合物 9 から。

例 3 9

ナトリウム1 - カルバー2 - メチルー2 -ペネム-3 - カルボキシレート

工程4: 1 - (0 - ニトロベンジルオキシカ ルポニルメチルトリフエニル-フオ スフオラニル) - 4 - (カルポキシ ルメチル) - 2 - アゼチジノン

3

|ポニルメチル)<u>- 2 - アゼチジノン</u>

工程 A からの 1 ~ (0 ~ 二 トロペンジルオキシカルボニルメチルトリフエニルフオスフオラニル) ~ 4 ~ (カルボキシメチル) ~ 2 ~ アゼチジノン (0.8519) を U H 2 位2 2 2 0 ml に容解しそして N 2 下 0 でに冷却する。 塩化オキザリル (0.8 ml) を 5 分にわたつではかいし、次に U M P 1 滴を加える。 混合物を 0 でで 5 分次に 2 5 でで 1 5 分機拌する。 での 3 の 数 の 塩化オキザリルを 減圧 蒸発 する。 残 数 切 ぬ 所 望 の 酸 クロライドである。 これを 精製することなしに次の工程に使用する。

工程 ^U: <u>1 - (0 - ニトロベンジルオキシカ</u> ルポニルトリフエニルフオスフオラ <u>ニルーメチル)-4-(フエニルチオカルボニルメチル)-2-アゼチ</u> ンノン

工程 B からの生成物を UH 2 CL 2 2 0 ml にとかし次に N 2 下 0 でに冷却する。チオフェノール (0.49) を加え次にピリジン 0.8 ml を滴加する。反応混合物を 0° で 5 分次に 2 5°で 1 5 分攪拌し次に UH 2 CL でうすめ、水で洗滌し、 乾燥し次に蒸発する。 残留物を溶離 剤として 5 0 5 B 1 UA c / U 6 H 5 を 使用してシリカゲル上でクロマトグラフィー処理してチオエステル 0.780 9 を 得る。

 $IR(cm^{-1}):1740(\beta-5094),$ 1700(57127),

25

4-(フェニルチオカルボニルメチル)-2
-アゼチジノン(0.6749)を、5分にわたつて商加する。混合物を-50°で5分攪拌してして20分で-20°となし次に-20°で5分攪拌する。飽和NH,CC 溶液 を加を加を次に混合物をUH,CC でうすめる。室温で5分攪拌する。有機相を分離し、乾燥し次に蒸発する。残留物を溶離剤として
B,UA。を使用するシリカゲル上でクロマトグラフィー処理して生成物0.1629及び回収チオエステル0.1129を得る。
IR(cm-1): 1740(β-ラクタム).

1710(ケトン),

1620(エステル)

15 NMR. 8: 2.16 . (UH, -b)

<u>工程</u> : <u>0 - 二 ト ロ ベ ン ジ ル - 1 - カ ル バ -</u> 2 - メ チ ル - 2 - ペ ネ ム - 3 - カ ル

ポキシレート

1 6 2 5 (楚風 平53 — 87 390 (49)

工程D: 1-(0-ニトロベンジルオキシカ ルボニル-トリフエニルフオスフオ ラニルーメチル)-4-(メチルカ ルボニルメチル)-2-アゼチジノ

沃化第一銅(0.3 8 0 9) を乾燥フラスコ中の無水エーテル 1 0 ml に N 2 下で懸濁し、次に 0°に冷却する。メチルリチウム(3.0 ml、 1.3 モル)を滴加し次に混合物を 0°で5 分攪拌して黄色の懸濁液を得る。次に混合物を - 5 0°に冷却する。 T H F 1 0 ml 中の1 - (0 - ニトロベンジルオキシカルボニルートリフエニルフオスフオラニルメチル) -

O NO CH2

キシレン(3 ml)中において、1-(0-ニトロベンジルオキシカルボニルートリフエニルフオスフオラニルメチル)-4-(メチルカルボニルメチル)-2-アゼチジン0010 mlを加え次に混合物をNz 下で140°で40分加熟する。キシレンを減圧下で除去したの分加熱する。キシレンを減圧下で除去したの分離のを解離して50年RiUAc/Us Hsを使用するシリカゲル上の分離用海層クロマトグラフィーによつて精製して0-ニトロベンジル-1-カルバ-2-メチル-2-ペネム-3-カルボキシレート(0.003

IR (cm⁻¹): 1 7 7 5 (β-ラクタム), 1 7 2 0 エステム, 1 6 3 0 (= ε) (100 H ε)

20

10

15

20

NMR、 δ : 2.18 ϵ (UH_3 -) , 2.86 UH_2 - d = ϵ , 2.19 ϵ (トランス U - 6 H , J_5 - ϵ = 2.8 H ϵ , J r Δ = 16 H ϵ) , 3.5 ϵ (シス U - 6 H , J_8 ϵ = 5 H ϵ , J r Δ = 16 H ϵ) , 4.2 m (U - 5 H) , 5.72 ϵ (UH_2 - U_6 H ϵ NU_2) , 7.3 - 8.2 m (芳香族 H)

UV λ^{270} (CH_2 $C\ell_2$), $\epsilon = 1$ 1 4 5 0

. 5

20

10 <u>工程F</u>: ナトリウム-1-カルバー2-メチ ル-2-ペネム-3-カルボキシレ -ト

工程 B の生成物 0 - ニトロベンジル・1 - カルバー 2 - メチルー 2 - ペネム - 3 - カルボキシレート (0.010 f) をジオキサン(2 ml) 及び水(2 ml) にとかし次に下7フ

メチルリチウムの代りに相当する最のフェニルリチウム(またはフェニルマグネシウム ブロマイド)を便用する以外例39の工程 D に説明した方法によつて、1-(0-ニトロベンジルオキシカルボニル-トリフエニルフオスフォラニルメチル)-4-(フェニルカルボニルメチル)-2-アゼチジノンが得られる。

15 <u>工程 #</u>: <u>0 - ニトロベンジル - 1 - カルバー</u> <u>2 - フェニル - 2 - ペネム - 3 - カ</u> ルボキシレ<u>- ト</u> 特際 昭53-87 39 (50) オスフェート後 倒液(0.1 mk、0.5 も せん) をとれた に混合物を がま の 導入によつ て脱酸素 化する。 混合物を、冷たい指によつ て冷却したパイレックス 容器中で 3 5 0 mm 光を使用して 1 時間光分解する。 光分解混合物を酢酸エチルで抽出する。 水性相を 凍結乾燥してナトリウムー1 ーカルバー2 ーメチルー2 ーペ ネムー3 ーカルボキシレートを 待る。 UV λ maz 2 6 5 (Hz U)

8140-41

<u>ナトリウム 1 - カルバ - 2 - フェニル - 2</u> - ベネム - 3 - カルボキシレ<u>ート</u>

 $\begin{array}{c|c}
 & U_6 & H_6 \\
\hline
 & COUCH_2 & - \\
 & NO_2
\end{array}$

工程 4 の生成物 1 ー(0 ーニトロベンジルオキシカルボニルトリフェニルフオスフオラニルメチル)ー4 ー(フェニルカルボニルメチル)ー 2 ーアゼチジノン(0 0 3 0 g)をキシレン(3 並)に溶解し、次にが z 下で1 4 0°で4 0 分加熱する。キシレンを返圧下で除去し次に残留物をシリカゲル上の分別に用 T L Uによつで精製して 0 ーニトロベンムー3 ーカルバー 2 ーフェニルー 2 ーペネムー3 ーカルボキシレートを得る。

Iκ(cm⁻¹):1780(β-ラクタム), 1722(エステル),

1610(= =)

NER (300MH E) 8:

20

10

• .

例 4 2

特開昭53-87390 (51)

3. 5 9 q (J = 7. 5 , J = 3 , U - 6 αH) , 3. 3 π (U - 1 H) , 3. 1 q (J = 7. 5 , J = 1. 5 , U - 6 βH)

5 UV x max 2 6 8 及 1 2 9 7

10

20

10

15

20

<u>工程 ⁽⁾</u>: <u>ナトリウム-1-カルバ-2-フェ</u> <u>ニル-2-ペネム-3-カルボキシ</u> レ<u>-ト</u>

例 3 9 の工程 F K 説明 した方法 K よつて
0 - ニトロベンジル - 1 - カルバ - 2 - フェ
15 ニル - 2 - ペネム - 3 - カルボキシレートを
光分解してナトリウム - 1 - カルバ - 2 - フェニル - 2 - ペネム - 3 - カルボキシレート
を 待る。
U V x M2 2 2 9 5

- i-j

THF0.5 mt中の1-(0-ニトロベンジルオキシカルボニルトリフエニルフオスフオラニルメチル)-4-(フエニルチオカルボニルメチル)-2-アゼチジノン(0.0349)を簡加する。混合物を0°で40分攪拌する。H2U中のNH4C2の飽和溶液を加え次に混合物を15分攪拌する。有機相を分別なる。水性相をUH2C2で2回抽出する。合した有機抽出液を乾燥し、蒸発して生成物を1、分離用TLUによつて分離して生成物の0.0119及び回収出発物質0.0049を得る

I R (C H Ce₃) cm⁻¹ :1 7 3 5 (βーラクタム). 1 6 6 5 (ケトン),

1 6 0 5 (エステル)

 $N \times M R$, δ : 6.8 - 8.2 m (A + M), 4.8 - 6.0 m ($A + U \times M_z$), 3.9 s ($U \times M_z$)

<u>工程 B</u>: <u>0 - ニトロベンジル - 1 - カルバ -</u> 2 - (p - メトキシフエニル) - 2 <u>ナトリウム 1 - カルバー 2 - (ァーメトキ</u> <u>シフエニル) - 2 - ペネム - 3 - カルボキシ</u>

<u>シフエニル) - 2 - ペネム - 3 - カルボキレート</u>

工程 4: 1 - (0 - ニトロベンジルオキシカ ルボニルートリフエニルフオスフオ ラニルメチル) - 4 - (p - メトキ シフエニルカルボキシメチル)-2 -アゼチジノン

- ペネム - 3 - カルボキシレート

工程 U の生成物 1 ー(0 ーニトロペンジルオキシカルボニルートリフエニルフオスフオラニルメチル)ー 4 ー(p ーメトキシフエニルカルボニルメチル)ー 2 ーアゼチジノン(0. 0 5 7 g)をキシレン 5 ml に溶解し、かま下におき、そして 1 4 0° で 3 時間 加熱する。キシレンを減圧下で除去し次に残留物を分離用 T L U (5 0 9 £ 1 U A c / U c A f シリカゲル G) によつて精製して生成物 0. 0 0 5 g を得る。

IR (cm⁻¹):1770 (βーラクタム), 1720 (エステル), 1605 (c = c) NMR (300Hz) 8:

7. 4'-8.2 m

NOz H

H

7. 4 2 次 び 6.88 2 d

H

5

10

15

5.7 q (A + UHz), 4.3 4 m (U-5H) 3.82 z (UHz U)

3.5 q (J = 8, J = 3, $U - 6 \alpha H$), 3.28 d (J = 5, U - 1 H)

3. 0 6 q (J=8 , J=1.5 , $U-6\beta H$)

<u>工程 ⁽⁾</u>: ナトリウム-1-カルバ-2-(ァ -メトキシフエニル)-2-ペネム -3-カルボキシレート

工程 B の 生成 物 0 - ニトロベンジル - 1 - 20 カルバ - 2 - (p - メトキシフエニル) - 2

...

ーペネムー3 ーカルボキ 野間 四53 ー 87,38,0 (52) をジオキサン5 ml、 E t UH1 ml 及び H 2 U 5 ml にとかし、 N a H U U 3 (22 平)及び 1 0 チャd/c 触媒 1 0 平を加え次に混合物を4 0 封度の H 2 下で 4 5 分遺元する。 触媒を ア去し次にジオキサン1 ml 及び H 2 U 1 ml で洗練する。 炉液及び洗液を E t U A c 3 × 1 0 ml で抽出し次に 凍結乾燥してナトリウム 1 ーカルバー2 ー (ァーメトキシベンジル)ー2ーペネムー3 ーカルボキシレートを 待る。 U V λ max 2 9 5 nm (3 1 0 nm NH 2 UH 消滅示差極大)。

例 4 3

1 - カルバ - 2 - ペネム - 6 α - (1 - ア ミノエチル) - 3 - カルボン酸の製造

$$\begin{array}{cccc}
OH & & & & & & & \\
O & & & & & & & \\
O & & & & & & & \\
O & &$$

$$\begin{array}{cccc}
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & & & \\
 & &$$

$$\begin{array}{c|c}
O & NO_2 \\
NHU-UUH_2 & \bigcirc \\
O & A_c
\end{array}$$
(5)

$$\begin{array}{c|c}
O & NO_{2} \\
NHU = OOH_{2} - \bigcirc \bigcirc \\
O & A_{C} \\
\hline
O & OOUH_{2} - \bigcirc \bigcirc \\
VOUCH_{2} - \bigcirc \bigcirc \\
NO_{2}
\end{array}$$
(8)

$$\begin{array}{c|c}
NHUU_2 & CH - \bigcirc \\
OH \\
U = P \phi_3 \\
UU_2 & CH_2 - \bigcirc \\
NU_3
\end{array}$$
(9)

$$\begin{array}{c|c}
H & N & O_2 \\
N & O_2 & OH_2 & - \bigcirc \\
\hline
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
V & O_2 & OH_2 & - \bigcirc \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
V & O_2 & OH_2 & - \bigcirc \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
V & O_2 & OH_2 $

工程 A: 8 - オ + ソ - 2 , 2 - ジメチル - 7 α 及 び β - (1 - メ タンスルフオ ニルオ + シェチル - 3 - オ + サ - 1 - ア ザビンクロ[4, 2, 0]オク

5 タンの製造

10

5

10

15

8 - オキソー2 、 2 - ジメチルー 7 α 及び β - (1 - ヒドロキシエチル) - 3 - オキサ - 1 - アザビシクロ[4, 2, 0] オクタン (1.2050 g、 0.00606 モル) を提件 しながら (1/2 C/2 中で0でで1.1 等モル量の メタンスルフオニルクロライド及びトリエチ ルアミンで処理する。30分後に、反応混合 物を冷水、叶7フオスフェート緩衝液で洗滌 し、 1/8 0 、上で乾燥し次に真空蒸発する。残

8 - オキソー 2 、 2 - ジメチルー 7 a 及び β - (1 - メタンスルフオニルオキシエチル) - 3 - オキサー 1 - アザビンクロ (4 、2 、 0) オクタン (2 8 1 g, 0.0 1 0 1 モル) を H M P A 1 0 ml に 懸濁し次に 室温で 攪拌しながら N a N 3 (0.7 8 g, 0.0 1 2 モル)で 2 3 時間処理する。 H M P A を 7 0° で 真空 除去する。 残留物を UH 2 C 2 に に 密解し、 H 2 U で洗滌し、 M 8 O 4 上で 乾燥し、 次に 真空蒸発 する。 残留物の カラムクロマトグラフィー (シリカゲル 1 : 2 の E 1 U 3 : バベンゼン) は生成物 1.5 6 g、 0.0 0 7 0 モル (7 0 g) を与える。 特間 昭53-- 87390 (54) 留物をカラムクロマトグラフィー[シリカゲル、ど: U A。/ ベンゼン(1:1) 〕処理して生成物 1.4 0 0 1 9、0.0 0 5 0 5 モル

(77乡収率)を得る。

NMK/UDCL a (8):

1. 3 3 , 1. 6 5 (2 個 \mathcal{O} * $\times_{UH_3}^{UH_3}$)
1. 4 5 (d , UH_3 - U^{-U})
2 9 3 , 2 9 6 (2 個 \mathcal{O}^{\times_1} , UH_3 SU_2)
3. 0 (m , U_7 - H)
3. 3 - 4. 0 0 (m , 3H , UH_2 - U 及 U

5.00 (m, 1 H, U, -H)

J K / ニート (μ m): 5. 7 1 (β ー ラクタム)
7. 3 6 及び 8. 4 4 (S O z)

N M R / C D C/2 (8):

1. 3 6 (d, UH_3)
1. 3 7 , 1. 7 0 (2 個 O * , $\searrow_{UH_3}^{UH_3}$)
2. 6 7 - 3. 0 3 (m, U_7 - H)
3. 3 3 - 4. 0 0 (m, UH_2 - O 及び U_6 - H) $IR/=- \land (mm) : 4. 7 4 (-N_3)$

5.75 (/ - ラクタム)

<u> 工程 U</u>: トランス - 3 - (1 - アジドエチル) - 4 - (2' - アセトキシエチル)

8 - オキソー2、2 - ジメチル-7α及び β-(1-アジドエチル)-3-オキサー1 - アザビシクロ(4,2,0)オクタン (1318,000586モル)をHUA。/ 川***(4:1)80㎡に溶解し次に65° で25時間加熱する。HUA。及びH***(4)を真 空除去する。残留物にベンゼンを加え、そし て再蒸発して微量の水を除去する。次に残留 物をUH**(2)**(5:00㎡に溶解し、0℃に冷却し 次にピリジン及び塩化アセチルのそれぞれ 1.1モルで処理する。氷浴を20分後に除き そして混合及び攪拌を更に20分つづける。 真空蒸発後に、残留物をクロマトグラフィー 処理(シリカゲル、1:1のE:UA。/ ベン ゼン)して生成物 0.8009、0.00354 モル(収率605)を得る。

N M R / C D C(1 (8):

10

15 1. 3 7 , 1. 4 8 (2 個 Ø d 対 $^{C}H_{3}$ -)
2 0 3 (a , $^{C}H_{1}$ ^{C}U)
1. 6 0 - 2 3 3 (m , $^{C}H_{2}$ ^{C}U)
2 5 0 - 3. 1 7 (m , $^{C}U_{1}$ - ^{H}U)
3. 4 0 - 4. 0 0 (m , $^{C}U_{1}$ - ^{H}D ^{C}V > - H)
4. 1 3 (t , $^{C}UH_{2}$ - ^{C}U -)

0.658g(0.00328モル, 収率90%) を得る。

N M R / C D C.3 (8):

1. 1 5 及び 1. 2 0 (2 個の d , CH₃)

2. 0 5 (., CH, CO)

2. 3 3 - 3. 0 (m, C₃ -H 及びNII₂)

3.02-3.80(m, じ4-川及び>-州)

4. 1 5 (1, CH2 O)

7. 1 5 ($\mathcal{I} \square - \mathcal{F}$, $\mathcal{I} N - \mathcal{H}$)

10 $IR/=-h(\mu_m)$: 3.05 (NH)

5. 6 2 - 5. 8 1 (U = U)

<u>工程 E</u>: トランス - 3 - (1 - 0 - 二トロベ ンジルオキシカルボニルアミノエチ ル) - 4 - (2 ' - アセトキシエチ

参 特開 昭53— 87390(55) 6.67(プロード、バガ)

 $IR/=- + (\mu_m) : 3.05 (NH)$

4.74 (N₃)

5. 6 2 - 5. 8 1 (U = U)

8 1 9 (0 4 a)

<u>工程D</u>: トランス-3-(1-アミノエチル) -4-(2¹-アセトキシエチル) -アゼチジノンの製造

トランス-3-(1-アジドエチル)-4
-(2'-アセトキシエチル)-2-アゼチジノン(0.8249,000364モル)を
B:UA。に溶解し次に40封度のH:下で
105pd/。 0.8249を使用して1時間
水素添加する。 I R はN:吸収の消失を示す。
触媒を伊去し次に溶液を真空蒸発して生成物

$$\longrightarrow \qquad \qquad \bigvee_{NHUUUNB} U_{A}.$$

トランス及びシスー3ー(1ーアミノエチル)ー4ー(2'ーアセトキシエチル)ー2ーアセチジノン(0.65759,000328モル)を UH: CZ 10 ml に密解し、0 ℃に冷却し次にピリジン及び0ーニトロベンジルクロコオルメートのそれぞれ1.1モルで処理する。反応混合物を0 ℃で20分攪拌し、氷浴を除きそして攪拌を更に30分つづける。密練し次に真空蒸発する。残留物のクロマトグラフィー処理(シリカゲル、1:10ペンセン/B:UAc)は生成物0.77909(0.00206モル、収率63%)を与える。NAMR/CDC(21(6):

1. 3 2 (d, UH₃)

2.03 (a, UH, UU)

80

15

 $2.81 - 3.15 (m, U_1 H)$

3. 3 3 - 3. 7 5 (π , $\mu_N > -H$)

4. 1 3 (t, UH, U)

5. 4 8 (a, A + UH2)

5. 6 0 (プロード, NHCOO)

6.81 (7 n - F, NH)

7. 2.5 - 8.2.5 (m, A + H)

 $IR/=- + (\mu_m): 3.03 (NH)$

5.65 - 5.88 (U = U)

6.53及び7.43(ハイシェ)

工程』: トランス1-(0-ニトロベンジル

オキシカルボニルヒドロキシメチル)

- 3 - (1 - 0 - 二 トロベンジルオ キシカルボニルアミノエチル) - 4

- (2′ーアセトキシエチル)-2

- アゼチジノンの製造

20

10

15

10

15

ル)- 4 - (2 - アセトキシエチル) - 2 - アゼチジノン(0.5 8 0 g, 0.0 0 1 5 3 モル)を加え次に混合物を 8 時間遺流し、冷却し、蒸発する。残留物をカラムクロマトグラフィー処理(シリカゲル、1:10 5:UA。/ベンゼン)して生成物 0.7 7 5 g(0.0 0 1 3 2 モル、収率 8 7 %)を得る。

NMK/UD((3):

1. 3 1 (d, UH₃)

203 (4, 04, 00)

3. 1 1 (m_1 C_3 -H)

3. 3 0 - 4. 2 0 (m, U_4 - H_1 UH_2 UA_5

> -H, HC = OH)

4.35 (プロード, OH)

5. 2 5 - 5. 8 0 (m, A + UH2, NHUU)

7. 40 - 8.20 (m, A_7H)

I κ/=- ト (μ π) :

2 9 8 (7 D - F, OH, NA)

 \cdot 5. 6 5 - 5. 3 8 (U = U)

20 .6.53, 7.43 (NU₂)

(204)

特開 昭53- 87390(56)

1

工程 G: トランス・1 - (0-ニトロベンジ
ルオキシカルボニルクロロメチル)
- 3 - (1-0-ニトロベンジルオ
キシカルボニルアミノエチル) - 4
- (2'-アセトキシエチル) - 2

$$\begin{array}{c|c}
O & NO_2 \\
H & | & \\
N - C - OCH_2 & - \bigcirc \\
O & OH \\
COOCH_2 & - \bigcirc \\
NO_2
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
O & NO_2 \\
H & \parallel \\
N-U-UUH_2 & \bigcirc \\
O & NO_2
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
O & NO_2 \\
O & O & O & O \\
O & O & O \\
O & O & O \\
O & O &$$

$$\begin{array}{c|c}
O & NO_{2} \\
H & \parallel \\
N - C - O C H_{2} - \bigcirc \\
O & A_{c} \\
\hline
O & A_{c} \\
\hline
O & O C + O C$$

トランス-1-(0-ニトロベンジルオキシカルボニルヒドロキシメチル)-3-(1
-0-ニトロベンジルオキシカルボニルアミノエチル)-4-(2-アセトキシエチル)
-2-アゼチジノン(0.775%,0.00132
モル)を、-20°でTHF中でピリジン及び8UCL:のそれぞれ1.2等モル量で処理する。
20分後に、冷却浴を除きそして攪拌を更に20分つづける。反応混合物をベンゼンでうすめ、炉過し次に蒸発してクロロ生成物を得る。これを直接に次の反応に使用する。

工程 H: トランス・1 - (0 - ニトロベンジ

ルオキシカルボニルトリフエニルフ

オスフオラニルメチル) - 3 - (1

- 0 - ニトロベンジルオキシカルボ
ニルアミノエチル) - 4 - (2 ' アセトキシエチル) - 2 - アゼチジ

_ノンの製造

10

15

前配からのトランス-1-(0-ニトロペンジルオキシカルボニルクロロメチル)-3

ー(1-0-ニトロベンジルオキシカルボニルアミノエチル)-4-(2-アセトキシエチル)-2-アゼチジノンを D M F 4.0 ml に 密解し次に25 C で 1.0 時間 D M F 3.0 ml 中のトリフエニルフオスフイン(0.4 1 4 9 , 0.0 0 1 5 8 モル)で処理する。 D M F を 真空下で除去し次に残留物を U H Cl , に入れ、 叶 7 フオスフェート 緩衝液で処理し、 乾燥し次に蒸発する。 残留物のカラムクロマトグラフイー処理(シリカゲル、1:1 の E , U A 。 / ベンゼン)は、 生成物 0.7 0 0 9 (0.0 0 0 8 4 2 モル、収率 6 4 多)を与える。

NMR/UDCL1 (8):

1. 3 1 (d, CH₃)

2 0 3 (s, UH₃ UU)

3. 1 1 (m, U = -H)

3. 3 0 - 4. 2 0 (m, U_4 -H, UH_2 UA_0 , NH > -H)

5: 2 5 - 5. 8 0 (m, A, CH2, NHCO)

7. 28 - 8.18 (m, ArH)

1 R/=- + (u m) :

5

15

20

10

15

20

2.98(NH), $5.65-5.88(\beta-$ ラクタム, アセテート, カーボネート) 6. 1 7 (エステルカルポニル)

工程!: トランス-1-(0-ニトロベンジ ルオキシカルポニルトリフェニルフ オスフホラニルメチル)-3-(1 - 0 - ニトロペンジルオキシカルボ ニルアミノエチル)-4-(2′-ヒドロキシエチル)-2-アゼチジ ノンの製造

$$\begin{array}{c}
O & NO_2 \\
H & \parallel \\
N - C - OCH_2 & \bigcirc \\
O & A_0
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
O & A_0 \\
C & OCH_2 & \bigcirc \\
NO_2
\end{array}$$

UH₂ Cl₂ に入れる。 密液を叫 7 フォスフェー ト経衝液で洗滌し、乾燥し次に蒸発する。残、 留物のカラムクロマトグラフィー処理(シリ カゲル、2:1のエ゚゚゚゚゚゚ノベンゼン)によ つて、 生成物 0.4 5 5 8 (0.0 0 0 5 7 5 モ ル. 収率 6 8 %) を得る。

N M R / U D CL 1 (8):

1. 3 1 (d, CH,) 2.40-4.50 (m, C_3-H , C_6-H , $UH_2 = UA_0$, $\frac{NH_2}{} > -H$) 5. 0 0 - 6. 0 0 (π , $A + CH_2$, $-\frac{H}{N} - \frac{\ddot{U}}{C}$) 7. 2.8 - 8.1.0 (m, ArH)

1 R/=- + (# m):

3.0 (プロード, NH 及び UH) 5.65-5.88(/-ラクタム, カー ボネート)

6.17 (エステルカーポニル)

工程J: 0--トロベンジル-1-カルバー 2 - < < < - < 6 a - (1 - 0 - = + ロベンジルオキシカルボニ<u>ルアミノ</u>

トランスー1-(0-ニトロベンジルオキ シカルポニルトリフエニルフオスフオラニル メチル) - 3 - (1 - 0 - ニトロベンジルオ キシカルボニルアミノエチル) - 4 - (2 -アセトキシエチル) - 2 - アゼチジノン (0.7008, 0.000842モル)を無水 メタノール10mに 否解し次に Vェ 中におい て室温(25℃)でナトリウムメトキシド (0.0500%, 0.000926モル)で処 理する。溶液を室温1%時間攪拌する。 M。OH を真空除去した後に、残留物を

エチル) - 3 - カルボキシレ

$$\begin{array}{c|c}
O & NO_{2} \\
H & \parallel \\
N-C-OCH_{2} & \bigcirc \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
C = P \phi_{3} & NO_{2} \\
\vdots \\
COOCH_{3} & \bigcirc \\
\end{array}$$

i.

$$\begin{array}{c|c}
O & NO_2 \\
H & \parallel \\
N-C-OCH_2 & \bigcirc \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
NO_2 \\
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
NO_2 \\
\end{array}$$

- ドランスー1-(0-ニトロペンジルオキ シカルボニルトリフェニルフオンフオラニル メチル) - 3 - (1 - 0 - ニトロペンジルオ キシカルポニルアミノエチル)~4~(2′

10 1. 4 0 (
$$q$$
, CH_3)
2. 9 1 (m , $C_1 - H$)
3. 4 5 (m , $C_6 - H$)
4. 2 5 (m , $C_5 - H \not \supset C^{N} > - H$)
5. 0 5 (d , $N - H$)
15 5. 5 0 - 5. 8 3 (m , $CH_2 - A_T$)
6. 6 0 (m , $C = C - H$)

7. 3 3 - 8. 3 3 (m, Ar-H)

20

3.0 (N - H) 5.63 (メーラクタム, じ = U)

لاشنا

オルトーニトロペンジル1 - カルバー2 - ペネムー6 α - (1 - 0 - ニトロペンジルオキシカルボニルアミノエチル) - 3 - カルボキシレート(2 1 写)を、0.5 0 N 中 7 フオスフエート級衝液0.01 mtを含有する。一次オキサン2 mt 及び水2 mt に 密解する。溶液を脱酸素し次に350 nm の光に1時間さらす。密液を酢酸エチルで充分に抽出する。水溶液を凍結乾燥して生成物を得る。

UV maz 2 6 5 n m 電気泳動は陽極に向つて 移動する単一の生物活性スポットを示す。

<u>工程 L</u>: 1 - カルバ-2 - ペネム-6 a -

(1ーアミノエチル)ー3ーカルボン酸の製造

$$\begin{array}{c|c}
O & NO_{2} \\
H & \parallel \\
N-U-UCH_{2} - \bigcirc \bigcirc \\
\downarrow \\
O & NO_{2}
\end{array}$$

特別 昭53—87 390 (59) 5. 8 1 (エステル, カルバメート, c = 0)

6.5 8 及び 7.4 6 (N U 2)

<u>工程 K</u>: <u>ナトリウム - 1 - カルバ - 2 - ペネ</u>
<u>ム - 6 α - (1 - 0 - ニトロベンジ</u>
<u>ルオキシカルボニルアミノエチル)</u>
- 3 - カルボキシレートの製造

$$\begin{array}{c|c}
 & O & NO_2 \\
 & NO_2 & O \\
 & NO_2 & O \\
 & O & O \\
 &$$

$$\begin{array}{c|c}
 & O & N O_2 \\
 & \parallel & \\
 & N - C - O C H_2 - \bigcirc \\
 & O & $

 $C - O^{\Theta}$

オルトーニトロベンジル1 - カルバー2 - ペネムー6 αー(1 - 0 ーニトロベンジルオキシカルボニルアミノエチル) - 3 - カルボ オシレート(4.0 mg)を 0.5 0 M ml 2 フランカルボスフェース 緩 衝 液 0.0 3 ml を 含有する。 溶制 間 で ないない 4 ml 及 が 4 ml に 容解する。 溶制 間 衝 ない 4 ml 及 が 7 フォスフェート 軽 酸 液 を 0.5 0 M ml 7 フォスフェート 能 酸 像 で 0.0 4 ml の 添加によって中和 し 次 に 乾 吹 電 サンム で 充分に 抽出 する。 水 密 を 東 を で た ないで た ひに ない ない ない ない ない ない ない ない として 移動する 単一の 生物 活性 スポットを示す。

例·4 4

ナトリウム1 - カルバー 2 - ペネムー 6 α

20

10

<u>- (1 - ヒドロキシー 1 - メチル) エチルー</u>

3 - カルボキシレートの製造

<u> 工程 A</u>: 8 - オ + ソ - 2, 2 - ジメチル - 7 a 及び β - (1 - ヒ ドロ + シ - 1 - メチル) エチル - 3 - オ + サ - 1 - アザビシクロ(4, 2, 0) オク

タンの 収垃

$$\longrightarrow^{\text{OH}}$$

縮合において、8-オキソー2,2-ジメチルー3-オキサー1-アザビシクロ(4,2,0)オクタンとアセトアルデヒドの代りにアセトンの相当量を使用する以外は例8の工程をの方法によつて、75%の収率で標記生成物が得られる。

N Al R / U D Cl 2 (8):

10

15

例 4 3 の工程 C に説明したような 8 ーオキソー 2 、 2 ージメチルー 7 αー (1 ーヒドロキシー 1 ーメチル) エチルー 3 ーオキサー 1 ーアザビシクロ (4 、 2 、 0) オクタン の加水分解次で例 4 3 の工程 C による生成物のアシル化は、 4 5 多の収率でトランスー 3 ー(1 ーヒドロキシー 1 ーメチル) エチルー 4ー(2 ーアセトキシエチル) ー 2 ーアゼチジノンを与える。

10 NHK/CDQ3 (8):

1. 2 3 \nearrow U 1. 3 3 (2 *, $UH_3 - U$)
1. 7 0 - 2 2 0 (**, $-UH_2 - U$)
2. 0 3 (**, $UH_3 - UU$)
2. 8 5 (**, $UH_3 - UU$)
3. 2 0 ($\mathcal{I} \Box - \mathcal{I}$, UH)

3.53-3.83(2個のトリプレツト U4-H, J3.4=20)

4. 0 3 - 4. 2 6 (m, $-UH_z = U$)

7. 0 (プロード, N H)

20 18/フィルム(4m):

特別 昭53-- 87390(60) 1.60-1.90(元, ビ<u>州</u>ュービ州ュービ)

2.80 (d, U_7 -H, J_{67} = 2.0)

293 (., OH)

3. 4 0 - 3. 6 3 (2 個のトリプレツト,

 $\dot{U}_6 = H$, $J_{67} = 2.0$)

 $3.73 - 3.93 (m, U_4 - H)$

IK/ブイルム (#m):

290 (UH)

5. 7 8 (C = O)

<u>工程 B</u>: トランス-3-(1-ヒドロキシー 1-メチル)エチル-4-(2'-アセトキシエチル)-2-アゼチジ

ノンの製造

3.0 (プロード, NH及び^{UH}) 5.78 (U=U, βーラクタムエステ ル)

. 8 0 6 (UA c)

<u>工程で</u>: トランス1-(0-ニトロベンジル オキシカルボニルヒドロキシメチル) -3-(1-ヒドロキシ-1-メチ ル)エチル-4-(2'-アセトキ シエチル)-2-アゼチジノンの製

造

C HA

例 4 3 の工程 F に説明したようなトランス
- 3 - (1 - ヒドロキシー1 - メチル) - エ
チル- 4 - (2' - アセトキシエチル) - 2
- アゼチジノンと 0 - ニトロベンジルグオキ
シレートとの 縮合は、 6 6 % の収率で所望の
生成物を与える。
N M K / C D C 2 (8):

NMR/CDC₂(d):

1.26-1.43(2個のダブレット、 CH_{3} CH_{2} CH_{3} CH_{4} CH_{5} CH_{5} CH_{7} CH_{8} CH_{8}

ان:

例43の工程 G に 説明 したようにトランス
-1-(0-ニトロベンジルオキシカルボニ
ルヒドロキシメチル)-3-(1-ヒドロキ
シー1-メチル)エチルー4-(2-アセト
キシエチル)-2-アゼチジノンを塩化チオ 5
ニル及びピリジンと反応せしめて所望のクロ
ロ化合物を待、これを例43の工程 H におけるようにトリフェニルフオスフィンと反応せしめて63%の収率で所望の生成物を得る。

10

NHR/UD(2; (ð):

1. 0 0 - 1. 4 0 (*, プロード, UH3-U-UH)

2. 0 1 (*, UH3 UU)

1. 8 0 - 2. 6 0 (m, -UH2 - 及びUH)

2. 9 0 (d, U3 - H)

3. 6 0 - 4. 4 0 (m, U4 - H及びUH2 U)

5. 0 - 5. 8 0 (m, UH2 A7)

7. 2 0 - 8. 1 0 (m, A7H)

IR/ニート(μm):

2. 9 5 (U - H)

特別 昭53— 87390(61) 5.7 1 (C = U , βーラクタムエステ ル)

6.58及び7.46(NUz)

工程 D: トランス - 1 - (0 - ニトロベンジ ルオキシカルボニルトリフエニルフ オスフオラニルメチル) - 3 - (1 - ヒドロキシ - 1 - メチル)エチル - 4 - (2 - アセトキシエチル) -2 - アゼチジノンの製造

5.78 (U = U , β - ラクタム及びア セテート) 6.17 (U = P Ø s) U = U

工程 B: トランス-1-(0-ニトロベンジ

ルオキシカルポニルトリフエニルフ

オスフオラニルメチル)-3-(1

-ヒドロキシ-1-メチル)エチル

-4-(2'-ヒドロキシエチル)

-2-アゼチジノンの製造

$$OH \qquad OAc \qquad McOH/McONc$$

$$C = P \phi_3$$

$$CO_2 CH_2 \qquad OH$$

$$OH \qquad OH$$

$$C = P \phi_3$$

$$CO_2 CH_2 \qquad OH$$

$$C = P \phi_3$$

$$CO_2 CH_2 \qquad OH$$

例43の工程』に説明したようにトランス - 1 - (0 - ニトロペンジルオキシカルポニ ルトリフェニルフオスフオラニルメチル) -3-(1-ヒドロキシ-1-メチル)エチル - 4 - (2 - アセトキシエチル) - 2 - アゼ チジノンをナトリウムメトキシド及びメタノ ールで加水分解すると、93%の収率で所望 の生成物が得られる。

NM K / C D Ct 2 (8):

15

20

15

0. 9 3 - 1. 2 6 (d, プロード, 10 $\frac{c_{H_3}}{c_{H_3}} > c - c_H$) 1.80-260(元, - UH2-及び UH) $2.86(d, C_3-H)$ 3. 1 0 - 3. 9 0 (m, $\mathcal{I} \square - \mathbb{F}$, $U_4 - H$ 及び UH, U)

4. 8 0 - 5. 5 0 (m, CH_z A_r)

7. 10 - 8.00 (m, A+H)

IR/フイルム (μm) :...

2.98(U-H)

5.78 (U = U, $\beta - 5 / 9 / 4$)

トランスー1~(0-ニトロペンジルオキ シカルボニルトリフエニルフオスフォラニル メチル)-3- (1~ヒドロキシ-1-メチル) エチルー4ー(2-アセトキシエチル)-2・ - アゼチジノン (0.1 2 5 2 g. 0,00020 モル)を UH: Ct: 10 ml に 密解し次に徐々に 25℃で20分にわたつてピリジウムクロロ クロメートの UH2 Cl2 懸濁液 2 0 ml に加える。 添加完了後に、攪拌を更に30分つづける。 次に反応混合物を沪過し次に沪液を引る次で **州7の緩衝溶液で洗滌し、無水のM8U、上で** 乾燥しそれから蒸発する。分離用プレビ (シリカゲル、 E , UA c) は生成物 0.0248 9 (0.0 7 1 6 ミリモル, 収率 3 6 %) 及び 回収出発物質 0.03449(0.0550ミリ モル, 27%)を与える。

NMK/UDCL3 (8): CH_{3} 1. 3 5 及び 1. 4 3 (2 1, CH3 = 0 = 0H) 1. 8 3 (プロー F, OH)

20 291(2個のトリプレツト, 0, -H)

特開 昭53-- 87390(820-6.1 7. ($U = P \phi_1$)

工程 F: 0 - ニトロベンジル1 - カルバー 2 · ペネムー 6 α - (1 - ヒドロキシ - 1 - メチル) エチル - 3 - カルボ キシレートの製造

$$OH \qquad OH \qquad UH \qquad UUS = DA \qquad OUS =$$

3. 3 3 (d, $U_6 - H$, $J_{5.6} = 3.0$) 4.33(2個のトリプレット。 $U_5 - H$, $J_{5.6} = 3.0$) 5. 7 1 (q, UH A+) 6. 5 8 (t , C = CH) 7. 3 0 - 8. 3 0 (m, A_{τ}) 3. 0 ($\mathcal{I} \Box - F$, $\mathcal{O} = H$) 5.65 (U = U , $\beta - 994$) 5.81 (じ= ひ. エステル) 6. 2 5 (U = U) 6.58及び7.46(NU2)

工程は:ナトリウム1-カルパー2-ペネム <u>-6α-(1-ヒドロキシ-1-メ</u> チル) エチルー 3 ~ カルポキシレ トの製造 OĤ

トの製造

CO, ON CO

例 3 9 の工程 F に説明 したように 0 ーニトロペンジルー 1 ーカルバー 2 ーペネムー 6 αー(1 ーヒドロキシー 1 ーメチル)エチルー3 ーカルボキシレートの 光分解は、ナトリウム1 ーカルバー 2 ーペネムー 6 αー(1 ーヒドロキシー1 ーメチル)エチルー3 ーカルボキシレートを与える。

-61

15 2 9 0 (m, C₁ -H)
3 4 7 (d, C₅ -H)
4 2 7 (2 個のトリプレツト,
C₅ -H)
6.3 0 (i, C=CH)

10

20

10

15

メチルリチウム (8 t g 0 / 0 g H g 中 1.3 * 溶 合物を10分徴拌する。 THF20ml中の0 ーニトロベンジルオキシカルポニルクロライ ド(3.56%, 0.0165モル)を10分化 わたつて滴加し次に混合物を一78℃で45 分攪拌する。混合物を叫りのフォスフェート 緩衝液 2 0 ml (0.5 モル) 及び水で処理する。 有機相を分離しそして水性相をUHzCとで抽 出する。合した有機抽出液を乾燥し次に蒸発 する。残留物を50%ドレノンクロヘキ サンを使用してシリカゲル上でクロマトグラ フィー処理して8ーオキソー2、2ージメチ ルー7α-(1(h)-0-=トロベンジルオキ シカルポニルオキシエチル)-3-オキサ-1 - アザビシクロー[4, 2, 0] - オクタ ン(0.7179)を得る。

IK cm⁻¹: 1 7 6 0 ターラクタム, 1 7 3 0 カーボネート,

1512= 10

<u>ナトリウム1 - カルバー2 - (ρ - メトキ</u> シフエニル) - 6 α - (1 - (ε) - ヒドロキシ エチル) - 2 - ペネム - 3 - カルボキシレー

<u> 工程 4</u>: 8 - オ + ソ - 2 , 2 - ジメチルー 7 a - (1 - 0 - ニトロベンジルオ + シカルボニルオキシエチル) - 3 - オ + サ - 1 - アザビシクロー 〔4,2,0) - オクタン

8-オキソー2, 2-ジメチル-7 α-(1-ヒドロキシエチル)-3-オキサー1 -アザビシクロ(4, 2, 0)オクタン(3.0 g, 0.0 1 5 モル)をTHF40 WにとかしそしてN: 下で-78°に冷却する。

NMR. 8: 1.41及び1.73,2 · (ゲムジメチル), 1.45 d (UH₃ - U),

1. 8 5 m (U - 5H) , 2. 9 6 d , d (j = 2 , j = 8 , U - 7H), 3. 5 3 m (U - 6H) , 3. 8 1 d d (U - 4H) , 5. 0 3 m ($UH_2 - U$) , 5. 5 3 a ($A_7 - UH_2$ —

-0), 7.35 -8.15 m (ArH)

8 - オキソー2, 2 - ジメチルー7α - (
1 (a) - 0 - 二トロベンジルオキシカルボニルオキシエチル) - 3 - オキサー1 - アザビシクロー(4, 2, 0) - オクタン(0.670
g) も得られる。

IR. cm⁻¹:1760(/ - ラクタム), 1730(カーボネート), 1512(ニトロ)

NMR、8: 1.4 及び 1.7 3, 2 · (ゲムジメ チル), 1.5 · (UH₃ -U' -H), 1. 8 5 m (U - 5H), 3. 1 4 d d (J = 2 , J = 5 , U - 7H), 3. 5 3 m (U - 6H), 3. 8 5 d d (U - 4H), 5. 2 m ($UH_3 - U - H$), 5. 5 6 s ($A_7 UH_2 - U$), 7. 9 - 8. 2 5 m

また、2つの異性体の混合物であるフラクション(1.70 7 g)が得られる。これは、
10 反復クロマトグラフィーによつて分離することができる。

. 15

20

15

シエチル) - 2 - アゼチジノンである。 これは、 更に精製することな しに次の工程に使用する。

<u>工程 C</u>: トランス 1 - (0 - 二トロベンジルオキシカルボニルヒドロキシメチル)
- 3 - (1(a) - 0 - 二トロベンジルオキシカルボニルオキシエチル) - 4 - (2 - ヒドロキシエチル) - 2
- アゼチジノン

ペンゼン(20ml)中の工程 B からのトランス-3-(1(a)-0-2トロペンジルオキシカルボニルオキシエチル)-4-(2-ヒドロキシエチル)-2-アゼチジノンに、0-2トロペンジルグリオキザレート(ペンジルグリオキザレートに対して例1の工程 A に

特開 昭53— 87390(64) 工程 B: トランス - 3 - (1 (5) - 0 - ニトベ ンジルオキシカルポニルオキシエチ ル) - 4 - (2 - ヒドロキシエチル)

8-オギソー2、2-ジメチルー7 α(1(S)-0-ニトロペンジルオキシカルボニ
ルオキシエチル)-3-オキサー1-アザビシクロー(4、2、0)オクタン(1.3 8 g)
を酢酸(1 6 ml)に溶解し、水を加えなに混合物を65°で1.5時間加熱する。溶剤を放底でで除去し次に残留物をキシレン10 mlに入れ、キシレンを減圧蒸発しなにとの方法スー
3-(1(S)-0-ニトロペンジルオキシカルボニルオキシエチル)-4-(2-ヒドロキ

.75

説明したようにジェ 0 - ニトロペンジルタータレートに 5 5 9 及び過天素酸 0.9 2 9 から製造した)を加える。水をつかまいるために CaHを有するジエーン・スターク装置を使用して一夜還流する。 混合物を冷却し、 炉過し蒸焼 に変 解離 として 7 0 % EtOAc/CoH1.2 を使用してジオール(0.8 2 5 9)を得る。IRcm 1 3 4 0 0 (0 H)、1 7 4 0 (// - ラクタム、カーボネートエステル) 1 5 2 0 (ニトロ)。

NMR. 8: 1.4 3 及び 1.4 1 、 2 d (CH₃-C-H)
2.0 m (CH₂-CH₂-OH)、 3.2 7 q
(C-3H)、3.8 m (CH₂-CH₂-OH) 及
び C-4H)、5.1 8 m (CH₃-C-)、
H
5.5 2 及び 5.6 (Ar-CH₂-O)、
7.4 3 - 8.2 m (ArH)。

<u>工程 D</u>: トランス 1 - (0 - 二トロベンジル
オキシカルボニルヒドロキシメチル)
- 3 (1 (a) - 0 - 二トロベンジルオ
キシカルボニルオキシエチル) - 4
- (2 - ι - ブチルジメチルシリル
オキシ) エチル - 2 - アゼチジノン

トランス1-(0-ニトロベンジルオキシカルボニルヒドロキシメチル)-3-〔1(e)
-0-ニトロベンジルオキシカルボニルオキシエチル〕-4-(2-ヒドロキシエチル)
-2-アゼチジノン(0.825分)をDMF
10mlに溶解し次に 1-ブチルジメチルクロコシラン(0.250分)及びトリエチルアロン(0.233分)で処理する。混合物を窓にて当時間増拌する。水を加え次に混合物をエ

لائن

ヒドロキシエチル) - 2 - アゼチジ ノン

$$\begin{array}{c}
OR \\
OH \\
O \\
R
\end{array}$$

トランス1~(0~ニトロベンジルオキシカルボニルヒドロキシメチル)~3~(1(c)~ ロベンジルオキシカルポニルオキシエチル)~4~(2~ c~ブチルジメチルシリルオキシ)エチル~2~アゼチジノン(0.8 4 5 5 9)を、例1の工程 B に脱明した方法によつて S O Cc c (0.1 1 ml) 及びピリジン(0.1 3 ml) で処理し、次にそのようにして得られたクロロ化合物を例1の工程 C の方法によってトリフェニルフオスフィン(0.397 8)で処理してイリドシリルエーテルのDMF溶液を得る。この溶液に、濃 HC c 、0.1 ml

特別 8753- 87330(65) ーテルで3回抽出する。エーテル抽出液を水で4回洗滌し、乾燥し、蒸発し次に残留物を50% EtOAc/CoHit を使用してシリカゲル上でクロマトグラフィー処理してシリルエーテル0.845%を得る。

IR.cm⁻¹: 3 3 5 0 (O H) 、1 7 5 0 (# -ラクタム、エステル及びカーボネー ト): 1 5 2 5 (ニトロ)。

<u>工程 8</u>:トランス - 1 - (0 - 二トロベンジ ルオキシカルボニルトリフエニルフ オスフオラニルメチル) - 3 - [1 (a) - 0 - 二トロベンジルオキシカル ボニルオキシエチル] - 4 - (2 -

ıħ;

IR.cm⁻¹:3400(OH)、1740(β-ラクタム及びカーポネート)、 1620(エステル)、1522 (ニトロ)。

NMR δ : 1.3 6 d $(CH_3 - C)$, 1.9 m $(CH_2 - CH_2 - OH)$, 3.5 8 m 及び 3.8 m $(CH_2 - CH_2 - OH)$ 及び C - 4H) 5.1 2 m $(CH_3 - C)$, 5.2 - 5.85

 $m (ArCH_2-0), 7.4 \sim 8.2 m (ArH)$

 $m.s. : m^{\dagger} = 792$

工程F: トランス・1 - (0 - 二トロベンジ ルオキシカルボニルトリフエニルフ オスフオラニルメチル) - 3 - (1 (a) - 0 - ニトロベンジルオキシカル ボニルオキシエチル) - 4 - (カル ボキシメチル) - 2 - アゼチジノン

工程 E の生成物(0 .7 0 0 8)を例 3 9 の 工程 A の方法によつてジョンズ試楽で酸化し てカルボン酸を得る。

<u>工程 G</u>: トランス - 1 - (0 - 二 トロベンジ ルオキシカルボニルトリフエニルフ オスフオラニルメチル) - 3 (1 (a)

2 0

20

$$\begin{array}{c}
OR & O \\
& \downarrow \\
O & \downarrow \\
O & \downarrow \\
R
\end{array}$$

工程 C の 生 成 物 を 、 例 3 9 の 工程 C に の べ た 方 法 に よ つ て チ オ フ エ ノ ー ル 及 び ピ リ ジ ン で 処 理 せ し め て チ オ エ ス テ ル (0.5 8 6 8) を 得る 。

IR.cm⁻¹: 1750(β-ラクタム及びカー ボネート)、1700(チオエス テル)、1620(エステル)、 1520(ニトロ)。

工程 I: トランス - 1 - (0 - 二トロベンジ

ルオキシカルボニルトリフエニルフ

オスフオラニルメデル) - 3 - (1

(a) - 0 - 二トロベンジルオキシカール

ボニルオキシエチル) - 4 - (ァ - メトキシフエニルカルボニルメチル)

- 2 - アゼチジノン

特別 昭53— 87390(66) - 0 - ニトロペンジルオキシカルポニルオキシエチル〕 - 4 - (クロロカルポニルメチル) - 2 - アゼチジノン

$$\begin{array}{c}
OR \\
\downarrow \\
O \\
N \\
\downarrow P \phi,
\end{array}$$

工程 F の生成物を例 3 9 の工程 B の方法によって塩化オキザリルで処理して酸クロライドを得る。

<u>工程 H</u>:トランス・1 - (0 - 二トロペンジルオキシカルボニルトリフエニルフオスフオラニルメチル) - 3 - (1 (a) - 0 - 二トロペンジルオキシカルボニルオキシエチル) - 4 - (フェニルチオカルボニルメチル) - 2 - アゼチジノン

$$\begin{array}{c}
OR \\
O \\
O \\
N \\
R
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
O \\
C \\
O \\
OCH,$$

p-メトキシフエニルマグネシウムブロマイドの溶液(4 ml、 0.2 5 モル)を N。 下にかいて乾燥フラスコ中に入れそして 0 ° に冷却する。 Cul (0.1 1 0 f) を加え次に混合物を N。下で 0.5 時間 提 け する。 T H F (5 ml) に溶解した工程 H からの チオエステル (0.2 2 4 f) を 滴加し次で Ei2O(5 ml)を 加える。混合物を 0 ~ 5 ° で 4 5 分 推 す する。 飽和 N H4 Cl を 加え次に混合物を 1 5 分空気に 開放 税 性 する。 C H2 Cl2 を 加え次に 相を 分離 する。 水性 相を C H2 Cl2 で 1 回抽出し次に 全体 の 有機 相を 乾燥 し次に 蒸発する。 分離 用 T L C によつて精製してケトン (0.1 3 8 f) を 得る。

IR cm⁻¹ : 1 7 4 2 (ダ - ラクタム及び カーボネート) 、 1 6 7 0 (ケトン) 1 6 2 0 (エステル) 、 1 5 2 0 (ニトロ) 。

NMR : 3.9 2 (OCH₃)

15

<u>工程 J</u>: 0 - 二トロベンジル 1 - カルバ - 2
- (p - メトキシフエニル) - 6 α
- [1 (a) - 0 - ニトロベンジルオキ
シカルボニルオキシエチル] - 2 ペネム - 3 - カルボキシレート

$$OR \longrightarrow OCH_3$$

$$C - O - CH_2 \longrightarrow OO_3$$

$$O \longrightarrow OO_3$$

トランス-1-(0-ニトロベンジルオキシカルボニルトリフェニルフオスフオラニルメチル)-3-(1(a)-0-ニトロベンジルオキシカルボニルオキシエチル)-4-(ァ

. <u>51</u>

6.8 - 8.3 m (ArH) .

<u>工程 K</u> : ナトリウム 1 - カルバ - 2 - (ρ - メトキシフエニル) - 6 α - (1 (e)

- ヒドロキシエチル) - 2 - ペネム

特朗 昭53— 87390(67)

 $IR.cm^{-1}$: 1 7 7 5 (β - ラクタム) 、 1 7 4 5 (カーボネート) 、 1 7 2 0 (エステル) 、 1 6 0 5 (C=C) 、 1 5 2 0 (ニトロ) 。

NMR.8 : 1.5 6 d ($C\underline{H}_3$ -CH), 3.3 dd (C-1H), 3.6 3 m (C-6H),
3.8 S (OCH_3), 4.2 m (C-5H)
5.3 m (CH_3 -CH), 5.6 3 ($A+CH_2$ -O)

【 1 (a) - ヒドロキシエチル】 - 2 - ペネム - 3 - カルボキシレートを得る。

UV λ_{max} 3 1 2 (NH₂OH 消滅) 。
例 4 6

 $\frac{1 - \pi \pi x - 2 - \pi \pi \pi - 2 - \pi x - 2 - \pi$

工程 A: トランス・1・(0・二トロペンジ ルオキシカルボニルトリフエニルフ オスフオラニルメチル)・3・(1 ・0・二トロベンジルオキシカルボ ニルアミノエチル)・4・(カルボ キシメチル)・2・アゼチジノン

$$\begin{array}{c}
H_{NR} \\
\downarrow O \\
N & \bigoplus P(\phi)_{\delta}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
O \\
R = -C - O - CH_{2} \\
NO_{2}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
H_{NR} \\
\downarrow O \\
R
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
COOH \\
P(\phi)_{3}
\end{array}$$

1 - (0 - ニトロベンジルオキシカルポニ ルトリフェニルフオスフオラニルメチル) -3 - (1 - 0 - ニトロペンジルオキシカルボ ニルアミノエチル) - 4 - (2′ -ヒドロキ シェチル) - 2 - アゼチジノン(0.1 5 8 2 4. 0.2 0 ミリモル)(例えば例 4 3 . 工程 1)を、0°に冷却したアセトン5型に溶解 する。ジョンズ 試薬 (4 N 溶液 0.1 2 ml) を 3分にわたつて滴加し次に得られた溶液を0° で10分積拌する。イソプロパノール(0.05 ml)を加え次に混合物を更に2分搚伴する。 反応混合物をCH2CL,でうすめ次に沪過する。 沪液を飽和 Na C2水溶液で洗滌し、乾燥し次に 蒸発して粗製酸 0.1 3 2 9 を得る。 これを 更 に 精製するととなしに次の工程に使用する。 $IR/=-+(cm^{-1})$:

2 3 0 0 ~ 3 5 0 0 (NH及UC-O<u>H</u>)

1670~1770 (/ - ラクタム, カルパメ -ト及び酸カルボニル)

1620(エステルカルポニル)

3

0.1 3 2 0 9) を CH₂ CL₂ 5 ml に容解し次に
N₂ 下で 0 で に 冷却する。塩化 オキザリル
(0.0 4 0 ml、0.4 4 ミリモル)を 5 分にわ
たつて 簡加し次に D M F 1 滴を加える。混合
物を 0 ℃ で 5 分 それから 2 5 ℃ で 単に 1 5 分 拇 性 する。 溶剤及び 過剰の塩化 オキザリルを
滅 圧蒸発する。 残留物は 望ましい 墩 クロライ ドである。 これは、 精製することをしに次の
工程に使用する。

 工程 C
 ・トランス・1・(0・ニトロベンジルオキシカルボニルトリフエニルフオフニルメチル)・3・(1・0・ニトロベンジルオキシカルボニルアミノエチル)・4・(フエニルチオカルボニルメチル)・2・アゼチジノン

特開 昭53- 87390(68)

.1345及び1520(NO:)

<u>工程 B</u>: トランス・1- (0 - 二トロベンジ ルオキシカルボニルトリフエニルフ オスフオラニルメチル) - 3 - (1 - 0 - 二トロベンジルオキシカルボ ニルアミノエチル) - 4 - (クロロ カルボニルメチル) - 2 - アゼチジ

1 - (0 - ニトロベンジルオキシカルボニ ルトリフェニルフオスフオラニルメチル) -3 - (1 - 0 - ニトロベンジルオキシカルボ ニルアミノエチル) - 4 - (カルボキシメチ ル) - 2 - アゼチジノン(前述した工程から

12.5

$$\begin{array}{c|c}
H & O \\
NR & C - S \\
O & C - P \phi_3
\end{array}$$

1 - (0 - ニトロベンジルオキシカルボニルトリフエニルフオスフオラニルメチル) - 3 - (1 - 0 - ニトロベンジルオキシカルボニルアミノエチル) - 4 - (クロロカルボニルメチル) - 2 - アゼチジノン(前配工程から) を、CH₁CC₂ 5 ml に溶解し次に N。下で 0 でに冷却する。チオフエノール (0.0 4 5 ml 0.4 4 ミリモル)を加え次にピリジン(0.090 ml、1.1 ミリモル)を簡加する。反応混合物

を 0 ℃ で 5 分 それか 6 2 5 ℃ で 1 5 分 機 律 する。 次 に CH₂ CL₂ で 5 すめ、 水 で洗 繰 し、 乾燥し次 に 蒸 発 する。 残 留 物 を 密 離 削 と し て 5 0 を EtOAc/C₀ H₀ を 使 用 して シリ カ ゲ ル 上 で クロマト グ ラフィー 処理 し て 所 望 の 生 成 物 (0.1 0 8 0 % 、 0.1 2 0 ミリ モ ル)を 得る。 $IR/=- + \left(\operatorname{cm}^{-1} \right) :$

3 3 0 0 (プロード、NH) 1710~1760(ガーラクタム、カルバメート)

1 7 0 0 (チオエステル)

1620 (エステル)・

1345及び1520(NO2)

工程D: トランス1 - (0 - 二トロベンジルオキシカルボニルトリフエニルフオスフオラニルメチル) - 3 - (1 - 0 - 二トロベンジルオキシカルボニ・ルアミノエチル) - 4 - (フエニルカルボニルメチル) - 2 - アゼチジ

を乾燥し次に蒸発する。シリカゲル及び 5 0 % EtOAc / ペンゼンを使用した残留物の分離用 T L C は、生成物(2 7 啊、 0.0 3 1 ミリモル)及び回収出発物質(2 5 啊、 0.0 2 8 ミリモル)を与える。

 $IR/=-+(cm^{-1})$:

3 3 0 0 (プロード、NH) 1 7 1 0 - 1 7 5 0 (ターラクタム、カルパメート)

1670 (ケトン)

1620 (エステル)

1 3 4 5 及び 1 5 2 0 (NO2)

<u>工程 E</u>: 0 - ニトロペンジル - 1 - カルバ - 2 - フェニル - 2 - ペネム - 6 α - (1 - 0 - ニトロペンジルオキシカルボニルアミノエチル) - 3 - カルボキシレート

$$\begin{array}{c}
H \\
NR \\
O \\
C \\
C \\
C \\
R
\end{array}$$

 成物(6째,0.010ミリモル)及び回収出 発物質(22P): 0.025ミリモル)を得る。 $IR/=- + (cm^{-1})$:

3 3 5 0 (プロード、 N-H)

1 7 7 0 (# - ラクタム).

1720 (エステル及びカルパメート)

1 6 1 0 (C=C)

1525及び1345 (NO2)

NMR/CDCs (8):

7.0 0 - 8.2 0 (m, ArH)

5.2 0 - 5 8 0 (m . ArCH2)

5.0 1 (プロード、NH)

4.3 3 (m , C₅ - H)

 $3.58(m, C_6-H)$

 $3.3.3 (q, C_1 - H)$

1.4 8 (d , CH₃)

工程 F: 1 - カルバ - 2 - (フェニル) - 2 - ペネム - 6 α - (1 - アミノエチ ル) - 3 - カルボキシレート

ルオキシカルボニルトリフェニルフ オスフオラニルメチル) - 3 - (1 - 0 - ニトロペンジルオキシカルボ ニルアミノエチル) - 4 - (p - メ トキシフェニル) - 2 - アゼチジノ

$$\begin{array}{c|c}
H & O \\
\hline
O & C - S \\
\hline
O & C = P \phi_3
\end{array}$$

10

フェニルマグネシウムプロマイドの代りに ¨ p - メトキシフエニルマグネシウムブロマイ

特別 昭53— 87390**(7**0)

工程 F の生成物 (1 啊 、 0.0 0 i 7 ミリモ ル)をァージオキサン2ml、 EtOH 0.2 ml及. **び H₂O 2 ml に容解する。混合物を N₂ 下で 1** 時間350 mmで光分解する。溶液を EtOAc 10元づつで3回抽出し次に水溶液を凍結乾 燥して1‐カルパ-2‐(フェニル)-2‐ ペネム - 6 - (1-アミノエチル) - 3-カ ルボキシレートを得る。

 $UV\lambda_{max}$ 297 nm

例 4 7

1 - カルパー2 - (p - メトキシフエニル) - 2 - ペネム - 6 α - (1 - アミノエチル) - 3 - カルボキシレート

工程A:トランス・1・(0-ニトロベンジ

ドを使用する以外は例40の工程Dの方法に よつて、所望のケトンが得られる。

 $I \cdot R / = - + (cm^{-1})$:

3 3 0 0 (プロード、NH)

1710-1750 (#- ラクタム、カ ルバメート)

1660(ケトン)

1 6 2 0 (エステル)

1 3 4 5 及び 1 5 2 0 (NO₂)

NMR/CDCL, (8):

6.8 - 8.2 (m, ArH)

5.1 - 5.8 (m 、 A+CH2 及び NH)

3.7 7 及び 3.8 7 (2 個のシングレツト OCH₃、2個の異性体)

1.0 7 及び 1.2 7 (2 個のタブレツト、 CH₃, 2個の異性体)

2.7 m (CH2-C)

2.9 m (C-3H)

工程 B: トランス - 0 - ニトロペンジル - 1 カルバー2-(ョーメトキシフェ ニル) - 2 - ペネム - 6 - (1 - 0 - ニトロベンジルオキシカルボニルアミノエチル) - 3 - カルボキシレ

$$\begin{array}{c|c}
H & O \\
NR & C \\
\hline
O & O \\
C = P \phi,
\end{array}$$

p - メトキシフエニルケトンに対する例 4 0 の工程 E の方法によつて、所望の瓔化合 物が得られる。

-

工程 B の生成物をジオキサン 1 ml、 E t O H 0.2 ml 及び H z O 1 ml 化溶解 し、 1 0 多 Pd/C 触媒 1 吻を加え次に混合物を 4 0 封度で 4 5 分水素添加する。触媒を沪過し次に少量の水で洗滌する。戸液及び洗液を E t O A o で 3 回抽出し次に水性相を凍結乾燥して 1 - カルバー2 - (p-メトキシフエニル) - 2 - ペネムー6α-(1-アミノエチル) - 3 - カルボキシレートを得る。

s UV lmax 3 1 0 nm

例 4.8

1.2

<u>工程 4</u> : 0 - ニトロペンジル - 2 - ヒドロキ シエチルフエニルアセテートの製造 特開 昭53- 87390(71)

IR/=-+(cm,):

3 3 5 0 (プロード , N-H)

1 7 7 0 (# - ラクタム)

1 7 2 0 (エステル)

 $1 6 0 \cdot 5 (C = C)$

1525及び1345 (162)

NMR/CDCL3 (8):

6.8 - 8.3 (m, ArH)

5.2 - 5.8 (m , ArCH₂)

3.8 3 (s OCH₃)

3.3 dd (C-1H)

3.5 , m (C-6H)

4.2 5 m (C-5 H 及び C Hs - C-H)

<u>工程 C</u>: 1 - カルバ - 2 - p - メトキシフエ ニル - 2 - ペネム - 6 α - (1 - ア ミノエチル) - 3 - カルボキシレー

OH

CO₂C H₂

NO₂

<u>工程 B</u>: 2 - 0 - 二トロベンジルカルボキシ ヒドロアンナムアルデヒドの製造

前述した賭例の方法によつて、本発明の化合物の製造に有用な次の懺換アゼチジノンチオエステルが得られる:

R=0-ニトロベンジル ¢=フエニル

$$R^{2} \xrightarrow{R^{2}} 0$$

$$C - S \phi$$

$$C \circ R$$

$$C \circ R$$

$$CH_3 - C \\ CH_3 - C \\ H \\ CH_3 (S), O - C - O - CH_2 \\ H \\ CH_3 (S), O - C - O - CH_2 \\ H \\ CH_3 (S), O - C - O - CH_2 \\ CH_3 (S), O - C - O - CH_3 \\ CH_3 (S), O - C - O - CH_3 \\ CH_3 (S), O - C - O - CH_3 \\ CH_3 (S), O - C - O - CH_3 \\ CH_3 (S), O - C - O - CH_3 \\ CH_3 (S), O - C - O - CH_3 \\ CH_3 (S), O - C - O - CH_3 \\ CH_3 (S), O - C - O - CH_3 \\ CH_3 (S), O - C - O - CH_3 \\ CH_3 (S), O - C - O - CH_3 \\ CH_3 (S), O - C - O - CH_3 \\ CH_3 (S), O - C - O - CH_3 \\ CH_3 (S), O - C - O - CH_3 \\ CH_3 (S), O - C - O - CH_3 \\ CH_3 (S), O - C - O - CH_3 \\ CH_3 (S), O - C - O - CH_3 \\ CH_3 (S),$$

2

$$CH_2 O - CH_2$$

$$O - CH_2$$

$$O - CH_2$$

$$CH_3 \longrightarrow H$$

$$NH - C - OCH_2 \longrightarrow NO_2$$

8)
$$CH_2 = NH - C - O - CH_2 - NO_2$$

H

Ή

-768-

第Ⅳ表の脚注

- 例45の工程 A からの(内異性体をもつて 出発しそして工程B~Hに説明した方法を 使用する。
- (2) 例 4 5 工程 A ~ H に説明したようにする。
- (3) 別8の工程Eの生成物(β-異性体)を もつて出発し、例45の工程 A~ Hの方法 による。
- (4) 例8の工程Dの生成物をもつて出発し、 アセトアルテヒドの代りにフオルムアルデ ヒドを使用する以外は例8の工程をの方法 によりそして生成物を例 4 5 の工程 A ~ H にのべた方法に対する出発物質として使用 する。
- (5) β-生成物を例 4 5 の工程 A ~ H にのべ た方法に対して使用する以外は(4)と同じ。
- (6) 例 4 6 の工程 A ~ C にのべたようにする。
- (7) 例8の工程をの生成物(/ 異性体)を もつて出発する以外は、例43、工程A~ I 及び例46の工程 A ~ C にのべたように

الت

- フォルムアルデヒドをアセトアルデヒド の代りに使用して例8の工程をから得られ た生成物を使用しそして例43工程 A~1 例46工程 A~Cにのべた方法を使用する。
- (9) ヒドロシンナムアルデヒドをアセトアル デヒドの代りに使用して例8の工程をから 得られた反応物を使用しそして例45の工 程A~Hにのべた方法による。
- 00 例 4 8 の工程 B のアルデヒド生成物をア セトアルデヒドの代りに使用して例8のエ 程尼から得られた生成物を使用しそして例 45の工程 A~H にのべた方法による。
 - (1) プロピオンアルデヒドをアセトアルデヒ ドの代りに使用して例8の工程をから得ら れた生成物を使用しそして例 4 5 、工程 A ~Hにのべた方法を使用する。

例 5 0

15

前述した賭例にのべた方法によつて、本発 明の次の化合物(I)が得られる。方法に関する 備考は第Ⅴ袋に対する脚注に示す。第Ⅴ表は 例38の表に対する補充である。

$$R^{1} \xrightarrow{R^{2}} \stackrel{H}{\longrightarrow} CooR$$
 (I)

化合物	<u>R ¹</u>	<u>R²</u>	R 3	R
1)	CH ₃ OH	н	OCH ₃	Na

2)
$$CH_3 \longrightarrow H$$
 H

3) $CH_3 \longrightarrow OH$ H
 $CH_2 - N \subset CH_3$ H

$$CH_3$$
 CH_3 CH_3 CH_4 CH_4 CH_5 CH_5

5)
$$CH_3 \longrightarrow OH \qquad H$$
 $COON_a \qquad N_a$

6)
$$CH_3 > C < H$$
 H $CH_2 - NH - CH_3$ H

7)

8)
$$CH_3 \longrightarrow OH$$
 $H \longrightarrow CH_2 - N - C \subset H_3$

9)
$$CH_3 > C < OH$$
 $H \longrightarrow N < CH_3$ H

10)
$$CH_3 C < H$$

$$CH_2 - N CH_3$$

$$CH_3 CH_3$$

$$- \bigcup_{0}^{O} - C - OCH_{2}CH_{2} - NH_{2}$$

$$- \underbrace{ CH_2 - N = C - NH_2}_{H}$$

尹

$$CH_2 - N = C - NH_2$$

$$CH_3$$

$$-CH_1 - N - C =$$

21)

$$CH_2 - NH_2$$

$$CH_3$$

2 }		

	•		•	
32)	$CH_1 \longrightarrow H$	<i>H</i>	- C <u>=</u> Ç H	Na
3 3)	сн₃ <mark>∨ н</mark>	н .	- C≡ CCH ₂ NH ₂	H
34)	с н _з >>< н	Н		Na
35)	CH_3 H OH	H	-C,	Н .
3 6)	CH_{3} H OH	H	$\langle \hat{n} \rangle$	H
37)	CH ₃ H	Н	⟨ ₀ ⟩ _{C H,}	Na
38)	$CH_3 \longrightarrow H$	H	-{ _s >	Na
391	$CH_s \longrightarrow H$	Н	$\langle \rangle$	Na
		••	~	



42)

50)

- CH3 H 41)
- 44)
- 45)
- 46)
- C H₃ 47)



- 48)
- CH₂ OH 49)
- CH₂ OH
- C H₂ O H 51)
- 5 2 } - CH2 - OH
- C H2 O H 53)
- 54)
- C H2 O H 55)

- Na
- Na
- - $C H_2 N = C N H_2$

$$-CH_2 - N = C - N H_2$$

$$C H_3$$

H

5 7)
$$-CH_2-OH$$

$$-CH_2 - H - C = NCH_3$$

$$H \qquad \qquad CH_3 \stackrel{H}{\longleftarrow} N - CH_3$$

$$-C \equiv C - \dot{C} H_2 N H_2$$

6 5·)
$$-CH_2OH$$

' H

$$\angle$$

$$-CH_2OH$$

$$\sqrt[N]{N}$$

Na

$$\left(-\right)$$
- och

71)

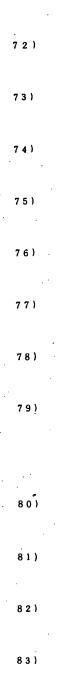
$$\sim$$

H

H

H

H



7 2)
$$CH_3 \longrightarrow NH_2 \\ H$$
 H

7 3) $CH_5 \longrightarrow NH_2 \\ H$

7 4) $CH_3 \longrightarrow NH_2 \\ H$

7 5) $CH_3 \longrightarrow NH_3 \\ H$

7 6) $CH_3 \longrightarrow NH_2 \\ H$

7 7) $CH_3 \longrightarrow NH_2 \\ H$

7 8) $CH_3 \longrightarrow NH_2 \\ H$

7 9) $CH_3 \longrightarrow NH_2 \\ H$

8 0) $CH_3 \longrightarrow NH_2 \\ H$

8 1) $CH_3 \longrightarrow NH_2 \\ H$

8 1) $CH_3 \longrightarrow NH_2 \\ H$

$$C_0 H_5 C H_2 C H_2 - C O H$$

$$\begin{array}{c}
- & NH - C = NH \\
\downarrow \\
CH_3
\end{array}$$

$$C_0 H_5 C H_2 C H_2 - C < \frac{H}{O H}$$

90)
$$C_0 H_0 C H_2 C H_2 - C \Big|_{O H}$$

9.1)
$$C_0H_5CH_2CH_2-C/H$$

92)
$$C_0 H_5 C H_2 C H_2 - C < \frac{H}{O H}$$

93)
$$C_0 H_5 C H_2 C H_2 - C < H$$

$$\langle \rangle_{H}$$

94)
$$C_0 H_5 C H_2 C H_2 - C < \frac{H}{OH}$$

$$\mathbb{Z}_{s}$$

95)
$$C_0 H_0 C H_2 C H_2 - C < \frac{H}{O H}$$

96)
$$C_0H_5CH_2CH_2-C < H OH$$

97)
$$C_0 H_0 CH - CH_2 - C$$

$$C_0 ON_0$$

98)
$$C_0H_5CH-CH_2-C < OH$$

$$COONa$$

$$\begin{array}{ccc} C_0 H_0 C H - C H_2 - C \\ & \\ COON_0 \end{array}$$

H

,H

$$\begin{array}{ccc} C_0 H_5 CH - CH_2 - C \\ & \\ & \\ COONa \end{array}$$

$$- \left\langle \begin{array}{c} \\ \\ \end{array} \right\rangle - C H_2 - N H_2$$

$$C_{a}H_{5}CH-CH_{2}-C$$

$$C_{0}ON_{a}$$

$$CH_2-N \subset H_3$$

	5	·.		4±170 07770 0.7.0
103)	$C_0 H_0 CH - CH_1 - C$	H	- C H ₁ - N - C	特朗 昭53— 873 NH H CH ₃
•	COONa	. •		
104)	$C_0H_0CH-CH_2-C$	Н	C H ₂ - N - C \(\big \)	NH H
	COONa		. C H ₃	
105)	$C_0H_0CH-CH_2-C$ OH $COON_0$	Н .	$- \bigcirc CH_2 - N - C \bigcirc$	NH H
106)	$C_0H_5CH-CH_2-C$ OH $COON_0$	H	C H ₃	. Na
	ОН			2
1 0 7)	O H C ₀ H ₅ CH - C H ₂ - C H COONa	н	CH ₃	Н
108)	$C_0 H_0 CH - CH_2 - C $ H	H	$CH_2 - N < E_t$	Н
	COONa			
109)	$C_0 H_5 CH - CH_1 - C < H$ $COON_4$	Н	- C≡ C - H	Na
			•	•
110)	$C_0 H_2 CH - C H_2 - C $ $COON_0$	н	-C×	Н
111)	$C_0 H_5 CH - C H_2 - C \Big _{H}$	Ħ	- ⟨∑	Н
	COONa	•	•	
112)	$C_0 H_0 CH - CH_2 - C < H$ $COON_0$	 H.	$\langle \hat{s} \rangle$	N a
113)	$C_6 H_5 CH - CH_2 - C < H$ $COON_4$	H	$\prec_s^{\scriptscriptstyle N}$	
11.4)	$C_0 H_1 CH - C H_2 - C < H$ $COON_0$	H .	$\bigvee_{N \ CH_3}^{N}$	
115)	$C_0H_5CH-CH_2-C \bigvee_{H}^{OH}$	Н	CH_s N CH_s	Н
116)	$C_0 H_5 CH - C H_2 - C $ $COON_a$	H	CH ₃	Na
			•	
		<i>-777 </i>		

$$CH_3-CH_2-CH_2-H$$

325

Na

$$CH_3 - CH_2 - C < \frac{OH}{H}$$

$$C H_2 - N < C H_3$$

Н

Na

$$\begin{array}{ccc} C H_3 - C H_2 - C \\ \end{array}$$

Na

$$CH_3-CH_2-C \stackrel{OH}{\longleftarrow} H$$

Na

$$\begin{array}{ccc} 1 & 2 & 2 & 1 \end{array} \qquad \begin{array}{cccc} C & H_3 & - & C & H_2 & - & C \\ \end{array} \qquad \begin{array}{ccccc} O & H & & & \\ H & & & & \end{array}$$

1 2 3)
$$CH_3 - CH_2 - C < H$$

$$- C H_2 - N H - C H_3$$

H

ات:

$$CH_3 - CH_2 - C \stackrel{OH}{\searrow}_H$$

$$CH_2 - NH_2$$

H

$$CH_3 - CH_2 - C < H$$

$$-C H_2 - N = C - N H_2$$

$$\mid$$

$$\mid$$

$$\mid$$

$$\mid$$

$$CH_3CH_2-C < H$$

$$-CH_2-N=C-NH_2$$

$$CH_3-CH_2-C \stackrel{OH}{\longleftarrow}_H$$

H

$$CH_2 - N - C = NH$$

$$CH_3 - H$$

H

$$CH_3 - CH_2 - C \downarrow H$$

1 2 9)
$$CH_3 - CH_2 - C / H$$

$$CH_3$$
 H
 NH_2

130)
$$CH_3 - CH_2 - C < H$$

$$CH_3 - CH_2 - C \stackrel{OH}{\longrightarrow} H$$

$$\mathcal{L}_{s}$$

Na

$$CH_3 - CH_2 - C \downarrow_H^{OH}$$

$$\langle s \rangle$$

133)
$$CH_3 - CH_2 - C < \frac{OH}{H}$$

$$\left\langle \left\langle \right\rangle \right\rangle$$

$$\begin{array}{cccc} CH_3 - CH_2 - C \\ \end{array}$$

Na

يٍّ .

第V表に対する脚注

- (2) 例 4 6

10

(3) 第Ⅳ表の化合物 1 、 2 または 3 をもつて 出発しそして

$$LiCu \left(\begin{array}{c} CH_1 - N \\ CH_3 \end{array} \right)_2$$

の1当量を工程Iのグリニヤール試薬 -CuI複合体の代りに使用する以外は例45 の工程I~Kの方法による。

(4) 第 N 表の化合物 1 、 2 または 3 をもつて 出発しそして

を工程』における

CH3 O MgB

の代りに使用し次で環化前にシリル保護基 を加水分解する以外は例 4 5 の工程 1 ~ K

の方法による。

- (5) ジョンズ試薬による相当する酸へのアルコールの酸化、0 ニトロベンジルエステルとしての酸官能の保護次で例 4 5 のの酸 7 を受けるような 7 を受けるような 7 を受けるような 7 を受けるような 7 を受ける 8 を受ける 9 を使ける 9 を使りる 9 を使ける 9 を使うる 9 を使うる 9 を使ける 9 を使うる 9 を使うを使うる 9 を使うる 9 を
- (6) クロロ誘導体へのメシレートの変換及び CH₃NH₂ による憧換次で例 4 5 の工程 J 及 び K におけるようなメチルアミノケトンの 銀化及び脱保機によつて(5)における(4)から。
- (7) NaN, Kよる 置換及び形成されたアジドのアミンへの環元次で例45の工程J及び

Kにおけるような瑕化及び脱保護によつて(6)におけるメシレートまたはクロロ誘導体から。アミンは環化前に 0 - ニトロベンジルカルパメートとして保穫し得る。また、ケト・アジドそれ自体を瑕化し次で還元的脱保機することができる。

(8) メシレートを CH,NH: の代りにイソプロ ピルアミンで値換する以外は(6)に対するよ りにする。

(9)
$$LiCu$$
 ($\sim N < \frac{CH_3}{CH_3}$), $\sim 2c$

$$LiCu$$
 ($CH_2 - N < CH_3 > 2$

。 の代りに使用する以外は(3)におけるように する。

$$B_{\tau}-M_{g} \stackrel{\bigcirc}{\swarrow} CH_{3}$$

$$CH_{2}-N \stackrel{\bigcirc}{\swarrow} CH_{3}$$

ロベンジルオキシカルボニルオキシエチル) - 4 - (p - カルボキシフエニルカルボニ ルメチル) - 2 - アゼチジノンから。

- (15) 酸を 2 (0 二トロベンジルオキシカルボニルアミノ) エチルアミンのアミド
 に変換する以外は化合物(14)に対するように
- (16) グリニヤール試薬のメタ異性体を使用する以外は化合物(5)に対するようにする。

$$H - C \bigvee_{O \in \mathcal{L}}^{NH}$$

による処理によつて化合物(7)から。

$$CH_3 - C \stackrel{NH}{\sim} OE$$

18 による処理によつて化合物(7)から。

NH

QS H-C-OE! による処理によつて化合物(6)から。

NH

以 H-C-OE! による処理によつて化合物(8)

を工程 1 における

の代りに使用する以外は例 4 5 におけるよ りにする。

(1) グリニヤール試楽として

を便用して化合物(5)に対するようにする。

- (2) グリニヤール試薬のオルト異性体を使用して(4) におけるようにする。
- (13) グリニヤール試楽のオルト異性体を使用 して化合物(11) に対するようにする。
- (14) 2-(0-ニトロベンジルオキシカルボニルアミノ)-エタノールによるエステル化、次に例 4 5 の工程 J 及び K におけるような瑕化及び脱閉鎖によつて、化合物(5) に対する中間体である 1 (0-ニトロベンジルオキシカルボニルトリフエニルフオスフオラニルメチル)-3-(1-0-ニト

から。

(21) 第 N 表の化合物 1 、 2 また 3 をもつて出 発しそして

の1当最を工程 / における有機金属試薬と して使用しそして生成物を

で処理する以外は例 4 5 の工程 I ~ K の方法による。

(2) 第N表における化合物1、2または3を もつて出発しそして C2-Mg ← を工程1 における

$$CH_{3}O - MgB\tau$$

の代りに使用する以外は、例 4 5 の工程 I ~ K の方法による。

$$LiCu \left(\underbrace{H} CH_2 - N \left(\underbrace{SiMe}_{SiMe} \right) \right)$$

の1当戦を工程 / における有機金属試薬として使用する以外は化合物(3)に対するようにする

を使用して化合物のに対するようにする。

(25) 工程 / において

$$LiCu \left(\underbrace{CH_{2}}_{CH_{2}} - N - CH_{3} \right)_{2}$$

の1当最を使用して化合物のに対するよう にする。

$$CH_3 \xrightarrow{CH_3} CH_3$$

を使用して化合物(221に対するようにする。

を使用して化合物のに対するようにする。

$$LiCu \left(-C \equiv C - CH_2 - N < SiMe \atop SiMe \right)$$

を使用して化合物は20に対するようにする。

(34)工程1におけるグリニヤール試薬として

を使用して化合物(1)に対するようにする。

- (55) 工程 I の方法に LiCu ((N)₂ を使用 して化合物(3)に対するようにする。
- (36) 工程 I の方法に LiCu (L_N) t を使用し
- (37) 工程 I の方法 に LiCu (CH₃), を使用して化合物(3)に対するようにする。
- 16 (34) 工程 I の方法に LiCu (一(s))) を使用して化合物(3)に対するようにする。

て化合物(3)に対するようにする。

- G99 工程 I の方法に LiC* (📆), を使用して化合物(3) に対するようにする。
- (40 工程 I の方法に LiCu (s), を使用する化合物(3)に対するようにする。

$$LiCu \left(H - CH_2 - N \left(E^{t} \right) \right)$$

を使用して化合物四に対するようにする。

を使用して化合物のに対するようにする。

を使用して化合物のに対するようにする。

を使用して化合物四に対するようにする。

- 62 第 N 表の化合物 1 または 2 をもつて出発してそして LiCu (-C≡ CH)。 2 当量を工程 I におけるグリニヤール試薬 Cu I 複合体の代りに使用する以外は例 4 5 の工程 I ~ K の方法による。
- (33) 例 4 5 の工程 1 の方法に

を使用して化合物(3)に対するようにする。

- (42) 工程 I の方法に LiCu (~ い。)。 を使用 して化合物(3)に対するようにする。
- (43) 工程 I の方法に LiCu ((N) を使用し CH,

て化合物(3)に対するようにする。

(44) 工程 I の方法に LiCu (N) を使用し CH₃

て化合物(3)に対するようにする。

(45) 工程 I のグリニヤール試薬として $B_{TMg} \stackrel{N}{\swarrow}_{N}$

を使用して化合物(1)に対するようにする。

(46) 工程 I の方法に LiCu (- N), を使用

して化合物(3)に対するようにする。

(17) 工程 / の方法に

を使用して化合物(3)に対するようにする。

】 工程』の方法に Ch.

25

10

$$LiCu \left(\begin{array}{c} N \\ N \end{array} \right)$$

を使用して化合物(3) に対するようにする。 (49) 第 V 表の化合物 4 または 5 をもつて出発 しそして工程 1 におけるグリニヤール試薬 を使用して例 4 5 の工程 1 ~ K の方法によ

- 50 第 V 表の化合物 4 または 5 をもつて出発 する以外は化合物(3)に対するようにする。
- 51) 第N表の化合物 4 または 5 をもつて出発 する以外は化合物 (4) に対するようにする。
- 。 64 第Ⅳ表の化合物 4 または 5 をもつて出発

 - (61) 湯 N 表の化合物 4 または 5 をもつて出発 する以外は化合物 30% に対するようにする。
 - 603 第 N 表の化合物 4 または 5 をもつて出発 する以外は化合物 (3)) に対するようにする。
 - (63) 第 N 表の化合物 4 または 5 をもつて出発
 - する以外は化合物 839 に対するようにする。 649 第 N 表の化合物 4 または 5 をもつて出発
 - する以外は化合物 853 に対するようにする。
 - 問 ボ N 表の化合物 4 または 5 をもつて出発 する以外は化合物 560 に対するようにする。

を使用して例 4 5 の工程 1 ~ K の方法によ

特明 咍53〜 87390 (86) する以外は化合物(8)に対して説明したよう

65) 化合物 5 3 をもつて出発する以外は化合物 677 に対して説明したようにする。

56 化合物 5 3 をもつて出発する以外は化合物 (18) に対して説明したようにする。

67) アミジネーテング削として

$$H - C \bigvee_{O \in L}^{N - C H}$$

を使用して化合物 5 3 をもつて出発する。 68) 化合物 5 3 をもつて出発しそしてアミジネーテング剤(amidinating agent)とし

$$HC \nearrow OE \iota$$
 CH_3

を使用する以外は化合物ので対して説明した方法による。

591 第 N 表の化合物 4 または 5 をもつて出発 する以外は化合物のに対するようにする。

1

る。

BM 第17表の化合物 4 または 5 をもつて出発 する以外化合物 401 に対するようにする。

69 第 N 表の化合物 4 または 5 をもつて出発 する以外化合物 43 に対するようにする。

(71) 例 4 7

(72) 第 N 表の化合物 6 または、7 をもつて出発 する以外化合物(4) に対するようにする。

(73) 第 N 表の化合物 6 または 7 をもつて出発 する以外化合物 (5) に対するようにする。

774 第 N 表の化合物 6 または 7 をもつて出発 する以外化合物(3) に対するようにする。

(75) 第N表の化合物 6 または 7 をもつて出発 する以外化合物 201 に対するようにする。

176 第 N 表の化合物 6 または 7 をもつて出発 する以外化合物 280 に対するようにする。

(T7) 第1V 表の化合物 6 または 7 をもつて出発 する以外化合物 31) に対するようにする。 (78) 男 N 表の化合物 6 または 7 をもつて出発 する以外化合物500に対するようにする。

(79) 第 N 表の化合物 6 または 7 をもつて出発 する以外化合物 (40) に対するようにする。

- 80 第 N 表の化合物 6 または 7 をもつて出発 する以外化合物 40 に対するようにする。
- (81) 第 N 表の化合物 6 または 7 をもつて出発 する以外化合物(40に対するようにする。
- ※2 第 № 表の化合物 9 を使用しそして例 4 5
 の工程 I ~ K の方法を使用する。
- (S) 第 N 表の化合物 9 をもつて出発する以外 化合物(3)に対するようにする。
- (84) 第 N 表の化合物 7 をもつて出発する以外 化合物(4) に対するようにする。
- 図 第 N 表の化合物 9 をもつて出発する以外 化合物(5) に対するようにする。
- 860 第 N 表の化合物 9 をもつて出発する以外 化合物 (7) に対するようにする。

$$H-C = NH$$

10

(B4) 第 N 表の化合物 9 をもつて出発する以外 化合物 40 に対するようにする。

- 50 第 N 表の化合物 9 をもつて出発する以外 化合物 144 に対するようにする。
- (物) 第VI表の化合物 9 をもつて出発する以外 化合物(物)に対するようにする。
 - 577 第 N 表の化合物 1 0 をもつて出発しそして例 4 5 の工程 J ~ K の方法による。
 - (58) 第Ⅳ表の化合物 1 0 をもつて出発する以外化合物(3)に対するようにする。

 - (100) 第1V 表の化合物 1 0 をもつて出発する以外化合物(のに対するようにする。
- (101) 第 N 表の化合物 1 0 をもつて出発する以外化合物 (9) に対するようにする。
 - (102) 第 N 表の化合物 1 0 をもつて出発する以外化合物(10 に対するようにする。

で処理することによつて化合物86から。

- W8 第 N 表の化合物 9 をもつて出発する以外 化合物 20) に対するようにする。
- 炒 第Ⅳ表の化合物 9 をもつて出発する以外 化合物 24 に対するようにする。
- SU 第 IV 表の化合物 9 をもつて出発しそして

$$LiCu \left(\begin{array}{c} Si(CH_3)_2 \\ \downarrow \\ CH_3 \end{array} \right) = CH_2 - N - Si(CH_3)_2 \right)_2$$

の1当量を使用して化合物のに対するよう にする。

(BI) 第 N 表 の 化 合 物 9 を も つ て 出 発 し そ し て 工 程 1 に お け る グ リ ニ ヤ ー ル 試 薬 と し て

を使用して化合物はなに対するようにする。

- 823 第 N 表の化合物 9 をもつて出発する以外 化合物 859 に対するようにする。
- (S) 第 N 表の化合物 9 をもつて出発する以外 化合物(S) に対するようにする。

1----

により処理することによつて化合物 (tau) か ち。

(104)

$$H \sim C \stackrel{\nearrow}{\sim} NH$$
.

による処理によつて化合物的から。

(1005) 第 N 表の化合物 00 をもつて出発しそして 化合物 (8) に対してのべたような方法によつ てそして得られたアミンを

$$HC \stackrel{NH}{\sim} OF \iota$$

で処理するととによる。

(100) 第 N 表の化合物 1 0 をもつて出発する以外化合物のに対するようにする。

(107) 第 N 表の化合物 1 0 をもつて出発する以外化合物 900 に対するようにする。

(108) 第 N 表の化合物 1 0 をもつて出発する以外化合物のに対するようにする。

(009) 第 N 表の化合物 1 0 をもつて出発する以外化合物(20に対するようにする。

特朗 昭53- 87390(88)

(110) 第 N 表の化合物 1 0 をもつて出発する以外化合物 (35) に対するようにする。

(III) 第 N 表の化合物 1 0 をもつて出発する以外化合物 (SG) に対するようにする。

(112) 第 N 表の化合物 1 0 をもつて出発する以 外化合物のに対するようにする。

(113) 第 N 表の化合物 1 0 をもつて出発する以外化合物(2) に対するようにする。

(114) 第 N 表の化合物 1 0 をもつて出発する以外化合物(3) に対するようにする。

(115) 第 N 表の化合物 1 0 をもつて出発する以外化合物(17) に対するようにする。

(116) 第 N 表の化合物 1 0 をもつて出発する以外化合物 480 に対するようにする。

(山7) 第 N 表の化合物 1 1 をもつて出発しそして工程 I におけるグリニヤール試楽として・C_o H₅ M₉ B₇ を使用する以外は例 4 5 の工程 I ~ K の方法による。

(118) 第 N 表の化合物 1 1 をもつて出発する以外化合物(3) に対するようにする。

(III) 第 N 表の化合物 1 1 をもつて出発する以 外化合物 (4) に対するようにする。

(121) 第 N 表の化合物 1 1 をもつて出発する以 外化合物 0.3 に対するようにする。

(121) 第 N 表の化合物 1 1 をもつて出発する以外化合物(5) に対するようにする。

(122) 焼 N 表の化合物 1 1 をもつて出発しそして工程 1 におけるグリニヤール試楽として

CH2 OS i t BuMe2

を便用する以外は化合物(5)に対してのべた 方法を使用する。

(123) 第 N 表の化合物 1 1 をもつて出発する以 外化合物(6) に対するようにする。

(124) 第 N 表の化合物 1 1 をもつて出発する以外化合物(7) に対するようにする。

によるアミド化によつて化合物 124から。

(126) >—c ^{NH}

10

10

による処理によつて化合物124がら。

による処理によつて化合物 1 2 3 から。 (128) 第 N 表の化合物 1 1 をもつて出発する以 外化合物 (24) に対するようにする。

(123) 第 N 表の化合物 1 1 をもつて出発する以外化合物 800 に対するようにする。

(130) 第 N 表の化合物 1 1 をもつて出発する以外化合物 85 に対するようにする。

(131) 第 N 表の化合物 1 1 をもつて出発する以外化合物 138 に対するようにする。

(132) 第 N 表の化合物 1 1 をもつて出発する以外化合物(2) に対するようにする。

(133) 第 N 表の化合物 1 1 をもつて出発する以外化合物(46) に対するようにする。

(134) 第 N 表の化合物 1 1 をもつて出発する以 外化合物(48) に対するようにする。 例 5 1

医薬組成物の製造

1 つのとのような単位使用形態は、1 - カルバ-2 - (ァ・アミノメチルフェニル) - 6 - (1' - ヒドロキシエチル) - ペン-2 - エム-3 - カルボン酸120 号をラクトーズ20 号及びステアリン酸マグネシウム5 号と混合しそして混合物145 号を低3ゼラチンカプセルに入れることがある。同様に、より多量の活性成分及びより少量のラクトーズを使用することによって、他の使用形態を低3ゼラチンカプセルに入れることができる。145 号により大なる量の成分を混合でした。145 号により大なるカプセルもまた製造するとが必要である場合は、圧搾錠利及びようなより大なるカプセルもまた製造のできる。以下の例は、医薬処方の製造例である。

特別 昭53- 8	7	3	90	(8 9)
-----------	---	---	----	--------------

	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·	1 錠当り	特別 昭: エム - 3 - カルボン酸	3— 8 7390(8 9) 500 <i>™</i> 9
	 1 - カルバ- 2 - (p - アミノメチルフ	 'エニル)	投 菌 水	2 mê
	- 6 - (1 ′ - ヒドロキシエチル) - ペ	ン-2-	眼 科 溶 <u>液</u>	
	エム‐3‐カルボン酸	1 2 5 19	1-カルバー2-(ヮーアミノメチルフエニル	L)
5	とりもろとし酸粉(U・S・P)	6 mg	- 6 - (1 ′ - ヒドロキシエチル) - ペン- 2	! -
	燐 酸 二 カル シウ ム	1 9 2 119	エム-3-カルボン酸	1-0 0mg
•	ラクトーズ (U・S・P)	190 119	ヒドロキシプロピルメチルセルローズ	5 mg
	活性成分を燐酸ニカルシウム	ム、ラクトーズ	段 菌 水	1 叫にする
	及び約省のとうもろこし機粉と	混合する。次	耳科溶液	
. 0	に、混合物を15%とりもろく	こし酸粉ペース	1 - カルバー2 - (p-アミノメチルフエニル	•)
	ト(6g)で顆粒化し次に粗レ	っスクリーン 処	- 6 - (1 ′ -ヒドロキシエチル) - ペン- 2	· - ·
	理する。それを45℃で乾燥し	次に1616ス	エム-3-カルボン酸	100 119
	クリーンを通してスクリーンダ	1.理する。残り	ベンザルコニウムクロライド	0.1 179
	のとうもろこし酸粉及びステフ	アリン酸マグネ	殺 菌 水	1 mercts
. 6	シウムを加えそして次に混合物	かをそれぞれ	局所軟膏	•
	8 0 0 149 の直径約 0.5 吋の錠剤	りに圧搾する。	1 - カルパー2 - (p-アミノメチルフエニル	·)
	非経口的密液		- 6 - (1 ′ - ヒドロキシエチル) - ペン - 2	•
	アンブル	*.	エム-3-カルボン酸	100#9
	1 - カルバ-2 - (ァ-アミノメチルフ	エニル)	ボリエチレングリコール 4000ぴ・S・P	4 0 0 mg
٥ ا	- 6 - (1 ['] - ヒドロキシエチル) - ペ	ン-2-	ボリエチレングリコール 400 <i>U・S・P</i>	1.0 %
	•			

前記処方における活性成分は、単独でまた は他の生物学的に活性な成分例えばリンコマ イシン、ペニシリン、ストレプトマイシン、 ノポピオシン、ゲンタマイジン、ネオマイシ ン、コリスチン、及びカナマイシンのような 他の抗菌剤またはプロベンシドのような他の 治療剤と組合せて投与することができる。

出願人 : メルク エンド カムパニー インコーボレーテツド

第1頁の続き

優先権主張 ②1976年11月19日③アメリカ国 (US) 30743370 ②1977年10月19日③アメリカ国 (US) (0843171 70発明者 フランセエス・アイリーン・ブ ウフアード アメリカ合衆国ニユージヤーシ イ・スコッチ・プレインズ・ク ーパー・ロード1521 デイヴィッド・ブルース・ラン 同 ドルフ・ジョンストン アメリカ合衆国ニユージヤーシ イ・ワーレン・ラウンド・トツ プ・ロード53

手 続 補 正 曹

昭和53 年 2 月 16 日

特 許 庁 長官 熊 谷 善 二 殷

- 1. 事件の表示 昭和 52 年 特 許 顯第 1 3 8 4 5 4 号
- 2. 発明の名称

1-カルバー2-ペネム-3-カルボン酸

3. 補正をする省

事件との関係 特許 出願 人 住 所 アメリカ合衆国。ニユージヤージイ。ローウエイ イースト リンカーン アヴエニユー 126

氏 名 メルク エンド カムパニー インコーポレーテッド

4. 代理人

(甲100) 住所 東京都千代田区丸の内3の2の3・富士ビル510号塞

氏名 弁理士 岡 部 正 夫 (6444) 18 85 (213) 1 5 6 1 ~ 1 5 6 5

- 5. 補正の対象 明細書の「発明の詳細な説明」の欄
- 6. 補正の内容 別紙のとおり

(1)明細書第45頁の式を下記の通り訂正する。